## (12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



## 

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 11. Oktober 2001 (11.10.2001)

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 01/74753 A1

- C07C 69/94, (51) Internationale Patentklassifikation7: 65/105, C07D 333/28, A61K 31/235, 31/44, 31/381, A61P 43/00, C07D 213/30, 307/54, 307/80, 213/55, 233/54, 213/20, 215/14, 215/10, 217/24, 213/74, 231/16, 249/08, 239/54, 239/26, 213/64, 261/10, 265/06, 311/16, 311/92, 317/60, 277/32, 277/42, 333/24
- (21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/DE01/01264

(22) Internationales Anmeldedatum:

30. März 2001 (30.03.2001)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität: 100 15 525.1

30. März 2000 (30.03.2000)

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): DEUTSCHES KREBSFORSCHUNGSZEN-TRUM STIFTUNG DES ÖFFENTLICHEN RECHTS [DE/DE]; Im Neuenheimer Feld 280, 69120 Heidelberg
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): GERHÄUSER, Clarissa [DE/DE]; Langgewann 28, 69121 Heidelberg (DE), EICHER, Theophil [DE/DE]; Am Botanischen Garten 1, 66123 Saarbrücken (DE). PICK, Rigobert [DE/DE]; Hauptstrasse 19, 66606 St. Wedel (DE).

- (74) Anwalt: SCHÜSSLER, Andrea; Huber & Schüssler, Truderinger Str. 246, 81825 München (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM,TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes, und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgahe der PCT-Gazette verwiesen.



(54) Title: SYNTHETIC DERIVATIVES OF LUNULARIC ACID, MEDICAMENTS CONTAINING SAID COMPOUNDS, METHOD FOR PRODUCING THE LUNULARIC ACID DERIVATIVES AND THE USE THEREOF

(54) Bezeichnung: SYNTHETISCHE DERIVATE VON LUNULARSÄURE, ARZNEIMITTEL ENTHALTEND DIESE VER-BINDUNGEN, VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG DER LUNULARSÄUREDERIVATE SOWIE DEREN VERWENDUNG

- (57) Abstract: The invention relates to lunularic acid derivatives which are suitable as chemopreventive agents.
- (57) Zusammenfassung: Die Erfindung betrifft Lunularsäurederivate, die sich als chemopräventive Agentien eignen.

WO 01/74753 PCT/DE01/01264

Synthetische Derivate von Lunularsäure, Arzneimittel enthaltend diese Verbindungen, Verfahren zur Herstellung der Lunularsäurederivate sowie deren Verwendung

Die Erfindung betrifft synthetische Derivate von Lunularsäure, Arzneimittel enthaltend diese Verbindungen, Verfahren zur Herstellung der Lunularsäurederivate sowie deren Verwendung als chemopräventive Agentien gegen Krebserkrankungen.

Da Krebs eine Erkrankung ist, die heute aus verschiedensten Gründen (z.B. Älterwerden der Bevölkerung, negative Umwelteinflüsse usw.) schon ein Drittel der Bevölkerung von Industriestaaten betrifft und noch mit einer weiteren Zunahme der Erkrankungen zu rechnen ist, gibt es Bemühungen Stoffe herauszufinden, welche frühzeitig angewendet, einen Schutz vor dem Entstehen von Krebs geben (Krebsprophylaxe). Es gibt deshalb eine ausgedehnte Forschungsrichtung, die sich mit der Identifikation neuer chemopräventiver Agentien beschäftigt, um den dringenden Bedarf der Krebsverhütung zu decken.

Die Aufgabe der vorliegenden Erfindung besteht in der Identifikation neuer chemopräventiver Agentien, die einfach und nebenwirkungsfrei anzuwenden sind.

Gelöst wird diese Aufgabe durch die Gegenstände der Patentansprüche.

Von den Erfindern wurde bereits früher gefunden, daß Lunularsäure (2-Hydroxy-6-[2-(4-hydroxy-phenyl)]ethylbenzoesäure) und Lunularin, die aus Leberblümchen, welche zur Kategorie der Moose gehören, isoliert werden können, eine chemopräventive Wirkung haben.

Lunularsäure: R = COOH

Lunularin: R = H

Jetzt wurde weiter herausgefunden, daß bestimmte Derivate der Lunularsäure eine noch weit über Lunularsäure und Lunularin hinausgehende positive Wirkung haben und selbst in geringen Dosen noch gegen Stoffwechselprozesse schützen, die für eine Krebsentstehung verantwortlich gemacht werden können. Gegenstand der Erfindung sind daher Verbindungen der allgemeinen Formel (I), (III) oder (IV)

$$R_3$$
 $COOR_2$ 
 $COOR_2$ 
 $COOR_3$ 

worin X ein beliebiger mono- oder polycyclischer (Hetero)Arylrest, der ggf. substituiert ist, ist. Beispiele hierfür sind ein carbocyclischer, monocyclischer Rest,

beispielsweise die Phenylgruppe, ein heterocyclischer, monocyclischer Rest, beispielsweise die Gruppen Thienyl, Thiophenyl, Furyl, Furanyl, Pyranyl, Pyrrolyl, Imidazolyl, Pyrazolyl, Pyridyl, Pyridinyl, Pyrrolidinyl, Pyrazinyl, Pyrimidinyl, Pyrazolonyl, Pyridazinyl, Purinyl, Thiazolyl, Oxazolyl, Indolyl, Furazannyl, Pyrrolinyl, Imidazolinyl, Pyrazolinyl, Thiazolinyl, Triazolyl, Tetrazolyl, sowie die Positionsisomeren des oder der Heteroatome, die diese Gruppen umfassen können, ein Rest bestehend aus carbocyclischen kondensierten Ringen, beispielsweise die Naphthylgruppe oder die Phenanthrenylgruppe, ein Rest bestehend aus kondensierten heterocyclischen Ringen, beispielsweise Benzofuranyl, Benzothienyl, Benzimidazolyl, Benzothiazolyl, Naphtho[2,3b]thienyl, Thianthrenyl, Isobenzofuranyl, Chromenyl, Xanthenyl, Phenoxathiinyl, Indolizinyl, Isoindolyl, 3H-Indolyl, Indolyl, Indazolyl, Purinyl, Chinolizinyl, Isochinolyl, Chinolyl, Phthalzinyl, Naphthyridinyl, Chinoxalinyl, Chinazolinyl, Chinolinyl, Pteridinyl, Carbazolyl, ß-Carbolinyl, Cinnolinyl, Acridinyl, Phenazinyl, Phenothiazinyl, Phenoxazinyl, Indolinyl, Isoindolinyl, Imidazopyridyl, Imidazopyridmidinyl oder auch die kondensierten polycyclischen Systeme bestehend aus heterocyclischen Monozyklen, wie beispielsweise vorstehend definiert, wie beispielsweise Thionaphthenyl, Furo[2,3b]pyrrol oder Thieno[2,3-b]furan, und insbesondere die Phenyl-, Furylgruppen, wie 2-Furyl, Imidazolyl, wie 2-Imidazolyl, Pyridyl, wie 2-Pyridyl, 3-Pyridyl, 4-Pyridyl, Pyrimidinyl, wie Pyridmid-2-yl, Thiazolyl, wie Thiazol-2-yl, Thiazolinyl, wie Thiazolin-2-yl, Triazolyl, wie Triazolyl-2yl, Tetrazolyl, wie Tetrazol-2-yl, Benzimidazolyl, wie Benzimidazol-2-yl, Benzothiazolyl, Benzothiazol-2-yl, Purinyl, wie Purin-7-yl, oder Chinolyl, wie 4-Chinolyl.

In den obigen Formeln können  $R_1$  und  $R_2$  jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, einen geraden oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 30 Kohlenstoffatomen, einen geraden oder verzweigten Alkenylrest mit 2 bis 30 Kohlenstoffatomen, einen mono- oder polyzyklischen Alkylrest mit 3 bis 30 Kohlenstoffatomen, einen mono- oder polyzyklischen Alkenylrest mit 4 bis 30 Kohlenstoffatomen, oder einen mono- oder polyzyklischen

aromatischen Rest bedeuten, wobei diese Reste gegebenenfalls durch einen oder mehrere Substituenten substituiert sein können.  $R_1$  und  $R_2$  können gleich oder verschieden sein.

Es kann für  $R_1$  und/oder  $R_2$  jeder beliebige gerade oder verzweigte  $C_{1-30}$ -Alkylrest verwendet werden. Beispiele hierfür sind Methyl-, Ethyl-, Propyl-, Isopropyl-, Butyl-, Isobutyl-, tert.-Butyl-, n-Butyl-, n-Hexyl-, 2-Methylpentyl-, 2,3-Dimethylbutyl-, n-Heptyl-, 2-Methylhexyl-, 2,2-Dimethylpentyl-, 3,3-Dimethylpentyl-, 3-Ethylpentyl-, n-Octyl-, 2,2-Dimethylhexyl-, 3,3-Dimethylhexyl-, 3-Methyl-3-ethylpentylgruppen. Bevorzugt sind wegen der besseren Löslichkeit kurze Alkylketten, wie Methyl-, Ethyl-, Propyl- und Isopropyl-. Bevorzugt sind  $R_1$  und  $R_2$  gerade  $C_{1-10}$ -Alkylreste oder  $C_{3-14}$ -Cycloalkylreste. Besonders bevorzugt stehen  $R_1$  und  $R_2$  für H,  $CH_3$  oder  $CH_3CH_2$ .

Es kann für  $R_1$  und/oder  $R_2$  jeder beliebige gerade oder verzweigte  $C_{2-30}$ -Alkenylrest verwendet werden. Beispiele hierfür sind Vinyl-, Propenyl-, Isopropenyl-, Allyl-, 2-Methylallyl-, Butenyl- oder Isobutenyl-, Hexenyl- oder Isohexenyl-, heptenyl- oder Isoheptenyl-, Octenyl- oder Isooctenylgruppen. Bevorzugt sind Vinyl-, Propenyl- und Isopropenyl-.

So kann  $R_1$  und/oder  $R_2$  jeder beliebige Cycloalkylrest sein. Beispiele hierfür sind eine Cyclopropyl-, Cyclobutyl-, Cyclopentyl- oder Cyclohexyl-, Cycloheptyl-, Cxclooctyl-, Cyclononyl- oder Cyclodecylgruppen. Bevorzugt sind Cyclopropyl-, Cyclobutyl-, Cyclopentyl- und Cyclohexyl-.

Der für  $R_1$  und/oder  $R_2$  verwendbare Cycloalkenylrest mit 4 bis 30 Kohlenstoffatomen kann jeder beliebige Cycloalkenylrest sein. Beispiele hierfür sind eine Cyclobutenyl-, Cyclopentenyl- oder Cyclohexenyl-, Cycloheptenyl-, Cyclooctenyl-, Cyclononenyl- oder Cyclodecenylgruppen. Bevorzugt sind Cyclobutenyl-, Cyclopentenyl- oder Cyclohexenyl. Beispiele für polyzyklische Alkyl- bzw. Alkenylreste umfassen Norbornan, Adamantan oder Benzvalen.

Vorzugsweise vorhandene Substituenten der verschiedenen vorstehend angegebenen Reste X,  $R_1$  und/oder  $R_2$  sowie des Grundgerüsts als Substituent  $R_3$  können aus der folgenden Gruppe ausgewählt werden:

- Halogen: Fluor, Chlor, Brom, Iod,
- Amino, Alkylamino, Dimethylamino oder Ethylamino, Dialkylamino, wie Dimethylamino, Diethylamino, Methylethylamino, wobei jeder dieser Dialkylaminoreste gegebenenfalls in Oxidform vorliegt,
- Aminoalkyl, wie Aminomethyl oder Aminoethyl,
- Dialkylaminoalkyl, wie Dimethylaminomethyl oder ethyl,
- Dialkylaminoalkyloxy, wie Dimethylaminoethyloxy,
- Hydroxyl,
- freie, veresterte Carboxylgruppe, wie Alkoxycarbonyl, beispielsweise Methoxycarbonyl oder Ethoxycarbonyl, oder in ein Salz, beispielsweise durch ein Natriumoder Kaliumatom überführt,
- Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, wie Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, tert.-Butyl, gegebenenfalls durch ein oder mehrere Halogenatom(e) substituiert, beispielsweise durch Fluor, wie Trifluormethyl,
- Oxo, Cyano, Nitro, Formyl,
- Acyl, wie Acetyl, Propionyl, Butyryl, Benzoyl,
- Acyloxy, wie Acetoxy oder ein Rest der Formel:  $-0-CO-(CH_2)_nCO_2H$ , worin n = 1 bis 5,
- Alkoxy, wie Methoxy, Ethoxy, Propyloxy, Isopropyloxy, Butyloxy,
- Alkylthio, wie Methylthio, Ethylthio, Propylthio, Isopropylthio, Butylthio,
- Carbamoyl,
- Alkenyl, wie Vinyl, Propenyl,
- Alkinyl, wie Ethinyl, Propinyl und
- Aryl, wie Phenyl, Furyl, Thienyl.

Als Beispiele für derartige substituierte Reste können ein durch ein oder mehrere Halogenatom(e) substituierter Alkyl-

rest, wie die Trifluormethyl-, Trifluorbutyl-, Pentafluorpropyl-, Pentafluorbutyl-, Pentafluorpentyl-, Heptafluorbutyloder Nonafluorbutylgruppe oder 2-Chlorethyl- genannt werden.

Verbindungen der obigen Formeln (I), (II), (III) und (IV) werden im weiteren mit dem Begriff "Lunularsäurederivate" beschrieben.

Bevorzugte Verbindungen sind:

In den Tabellen 3 und 4 sind eine Reihe weiterer bevorzugter Verbindungen aufgelistet.

Erfindungsgemäß ganz bevorzugte Verbindungen sind:

Vorzugsweise werden die Verbindungen der obigen Formeln (I) und (II) gemäß dem in Fig. 1 gezeigten Syntheseschema hergestellt. Verbindungen der obigen Formeln (III) und (IV) sind analog den Vorschriften in Cullmann et al., Z. Naturforsch. 54c, S. 147-150 (1999) und Cullmann et al., Phytochemistry, Vol. 45, Nr. 6, S. 1235-1247 (1997) herstellbar.

Die vorstehend genannten erfindungsgemäßen Verbindungen eignen sich zur Prävention von Krebserkrankungen aller Art, indem sie einerseits bestimmte Stoffwechselprozesse hemmen, bei denen Stoffe entstehen, die die Krebsentstehung fördern, und andererseits bestimmte Stoffwechselprozesse fördern, die beispielsweise karzinogene Substanzen abfangen. Die Modulation von Enzymen, die bei der metabolischen Aktivierung und Freisetzung von Carcinogenen beteiligt sind, ist einer der am besten untersuchten Mechanismen für chemoprotektive Agentien. Phase 1-Enzyme (Cytochrome P450) aktivieren Xenobiotika durch das Einfügen von funktionellen Gruppen, die diese Verbindungen

besser wasserlöslich machen. Obwohl diese Funktionalisierung über Phase 1-Enzyme für die komplette Detoxifizierung von Substanzen notwendig ist, kann die Induktion von Phase 1-Enzymen das Risiko erhöhen, Carcinogene zu produzieren, die mit DNA reagieren können und Carcinogenese initiieren. Phase 2-Enzyme konjugieren die aktivierten Verbindungen an endogene Liganden, wie Glutathion oder Glucuron-, Essig- oder Schwefelsäure, wodurch die Freisetzung der Verbindungen in Form dieser Konjugate vermehrt wird. Allgemein stellt die Inhibierung von Phase 1-Enzymen gleichzeitig mit der Induktion Phase 2 Enzymen eine logische Strategie bei der Chemoprävention dar, was besonders vorteilhaft in frühen Stadien der Carcinogenese ist. Um Modulatoren des Arzneimittel-Metabolismus zu identifizieren und damit eine Aussage über chemopräventive Agentien zu erhalten, werden beispielsweise die inhibitorischen Effekte auf die Phase 1 Cyp1A Aktivität und auf die Induktion der Phase 2 NAD(P)H:Chinonreduktase (QR) Aktivität bestimmt. Dazu werden beispielsweise ß-Naphthoflavon-induzierte Rattenhepatomzellen als Quelle von Cyp1A verwendet. Die zeitabhängige Dealkylierung von 3-Cyano-7-ethoxycumarin (CEC) zu 3-Cyano-7hydroxycumarin kann fluorometrisch in 96-Loch-Platten verfolgt werden (Crespi et al., Anal. Biochem. (1997), 248 (1): 188-190). Die Induktion von QR-Aktivität als Modell-Phase 2-Enzym wird beispielsweise colorimetrisch in kultivierten Hepa 1c1c7-Zellen gemessen. Dazu wird die NADPH-abhängige Menadiolvermittelte Reduktion von MTT (3-(4,5-dimethylthiazo-2-yl)-2,5-diphenyltetrazoliumbromid) in blaues Formazan untersucht (Prochaska et al., Anal. Biochem. 1988, 169(2): 328-336).

Stoffe mit chemopräventiven Eigenschaften zeichnen sich somit durch manigfaltige Wirkungsmechanismen aus: (1) gewünschter Fremdstoff-Metabolismus (z.B. gemessen als Induktion von NAD(P)H-Chinonreduktase und Hemmung von Cyp1A), (2) entzündungshemmende Mechanismen (z.B. gemessen als Hemmung der Induktion von iNOS und Hemmung von COX-1), (3) antioxidative Mechanismen verbunden mit Radikalfängereigenschaften (z.B. gemessen mittels Reaktion mit Diphenylpikrylradikalen) und (4)

anti-Tumor promovierende und anti-proliferative Eigenschaften (z.B. gemessen als Hemmung der Phorbolester-vermittelten Induktion der Ornithin-Decarboxylase oder gemessen anhand des Maus-Brustdrüsenmodells)

Die Verbindungen der obigen Formeln sind gut verträglich und können im Rahmen eines Arzneimittels zur Prävention von Krebserkrankungen verabreicht werden.

Das erfindungsgemäße Arzneimittel kann auf verschiedenen Wegen verabreicht werden, z.B. oral, parenteral, kutan, subkutan, intravenös, intramuskulär oder rektal. Bevorzugt ist die nicht-invasive, d.h. orale, kutane oder rektale, Verabreichung. Das Arzneimittel wird einem Patienten über einen vom Arzt zu bestimmenden Zeitraum oder wird stetig über lange Zeiträume verabreicht. Das Arzneimittel kann sowohl Menschen als auch Säugern verabreicht werden. Das Arzneimittel bietet sich auch an als Unterstützungsmedikation vor, während oder nach einer Tumortherapie (Operation, Bestrahlung und/oder Chemotherapie) an.

Die Dosierung der erfindungsgemäßen Verbindung wird vom Arzt anhand der patientenspezifischen Parameter wie z.B. Alter, Gewicht, Geschlecht, Schwere der Erkrankung, etc. bestimmt.

Entsprechend der Art der Verabreichung wird das Arzneimittel in geeigneter Weise formuliert, z.B. in Form von einfachen oder dragierten Tabletten, Hart- oder Weichgelatinekapseln, Pulver zur Rekonstitution vor Gebrauch, Granulaten, Suppositorien, Ovula, Injektionspräparaten, Infusionslösungen, Pomaden, Cremes, Gels, Mikrosphären, Implantaten, die nach üblichen galenischen Verfahren hergestellt werden.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können gegebenenfalls zusammen mit weiteren Wirkstoffen und mit in pharmazeutischen
Zusammensetzungen üblichen Exzipientien formuliert werden,
z.B. je nach herzustellendem Präparat Talk, Gummi arabicum,
Lactose, Stärke, Magnesiumstearat, Kakaobutter, wäßrige und

nichtwäßrige Träger, Fettkörper mit tierischem oder pflanzlichem Ursprung, Paraffinderivate, Glykole (insbesondere Polyethylenglykol), verschiedene Weichmacher, Dispergiermittel oder Emulgatoren, Konservierungsstoffe.

Zur Herstellung flüssiger Präparate können Additive wie Natriumchloridlösung, Ethanol, Sorbit, Glycerin, Olivenöl, Mandelöl, Propylenglycol oder Ethylenglycol verwendet werden.

Es können auch Infusions- oder Injektionslösungen hergestellt werden. Diese sind bevorzugt wäßrige Lösungen oder Suspensionen, wobei es möglich ist, diese vor Gebrauch herzustellen, beispielsweise aus lyophilisierten Präparaten, die den Wirkstoff alleine oder zusammen mit einem Träger, wie Mannit, Lactose, Glucose, Albumin und dergleichen, enthalten. Die gebrauchsfertigen Lösungen werden sterilisiert und gegebenenfalls mit Hilfsmitteln vermischt, beispielsweise mit Konservierungsstoffen, Stabilisatoren, Emulgatoren, Lösungsvermittlern, Puffern und/oder Salzen zur Regulierung des osmotischen Drucks. Die Sterilisierung kann durch Sterilfiltration durch Filter mit einer kleinen Porengröße erzielt werden, wonach die Zusammensetzung gegebenenfalls lyophilisiert werden kann. Geringe Mengen an Antibiotika können auch zugesetzt werden, um die Beibehaltung der Sterilität zu unterstützen.

Vorteilhaft ist die Bereitstellung des erfindungsgemäßen Arzneimittels in einer Dosis-Einheits-Form zur Verabreichung an einen Säuger.

Die Erfindung betrifft auch Arzneimittel bzw. pharmazeutische Zusammensetzungen, die eine therapeutisch wirksame Menge des aktiven Inhaltsstoffs (erfindungsgemäße Verbindung der obigen Formeln) zusammen mit organischen oder anorganischen inerten festen oder flüssigen pharmazeutisch verträglichen Trägern bzw. Verdünnungsmitteln, die für die beabsichtigte Verabreichung geeignet sind, und die mit den aktiven Inhaltsstoffen nicht nachteilig wechselwirken, enthalten.

Die Erfindung betrifft auch ein Verfahren zur Produktion einer pharmazeutischen Zusammensetzung, die dadurch gekennzeichnet ist, daß die erfindungsgemäße Verbindung mit einem pharmazeutisch verträglichen Träger vermischt wird.

Unter den erfindungsgemäßen Medikamenten können insbesondere die im experimentellen Teil beschriebenen Verbindungen und ganz besonders die Verbindungen, bei denen in der obigen Formel (I) oder (II) R1 und/oder R2, die gleich oder verschieden sein können, eine Methyl-, Ethyl-, Propyl- oder Isoproylgruppe ist, genannt werden.

Die erfindungsgemäßen Arzneimittel bzw. pharmazeutischen Zusammensetzungen umfassen als Wirkstoff mindestens einen wie vorstehend definierten Wirkstoff. Gegebenenfalls können noch weitere pharmazeutische Wirkstoffe in die Zusammensetzung aufgenommen werden, wie z.B.

- Antioxidantien [z.B. red. Gluthathion, N-Acetylcystein, natürliche Polyphenole wie Grüntee-(Epigallcate-chingallat und andere Catechine) oder Rotweinbestandteile (Resveratrol), Anthocyanidine, Flavonoide, Procyanidine),
- Vitamine [z.B. hochdosiertes Vitamin C, Vitamin E,
   Vitamin A, Vitamin D],
- Mineralstoffe [z.B. Magnesium, Zink, Calcium],
- Spurenelemente [z.B. Selen],
- Entzündungshemmer [z.B. Cyclooxygenase 1 oder 2 Hemmer (Nichtsteroidale Entzündungshemmer NSAIDs, wie ASS etc.), Lipoxygenasehemmer oder Hemmstoffe der induzierbaren Stickstoffoxidsynthese],
- Hormonmodulatoren [z.B. Antiöstrogene (z.B. Tamoxifen, Genistein) oder Aromatasehemmer],
- Angiogenesehemmer [z.B. Genistein],
- Modulatoren der Signalübertragung [z.B. Proteinkinasehemmer (z.B. Curcumin oder Ras-Farnesylierungshemmer, wie Perillylalkohol oder Limonen)],
- Proliferationshemmer,
- Ornithin-Decarboxylase-Hemmer [z.B. DFMO]

- Apoptose-Induktoren
- Ballaststoffe (auch als Vorstufen von kurzkettigen Fettsäuren)
- Induktoren von Zellproliferationsprozessen [z.B.
   Natriumbutyrat]

Die Erfindung wird weiter anhand der Figur erläutert:

Fig. 1: Syntheseschema

Fig. 2: Dosis-abhängige Inhibierung der präneoplastischen Läsionsbildung in einem MMOC-Modell durch EC-252

Die Erfindung wird anhand der nachstehenden Beispiele näher erläutert.

### Beispiel 1

# Verfahren zur Herstellung von E-6-( $\omega$ -Styryl)salicylsäuremethylester (EC-9)

Zu einer Lösung von Natriummethanolat in Methanol (bereitet durch Auflösen von 9,20 g (400 mMol) Natrium in 300 ml wasserfreiem Methanol) gibt man 56,3 g (100 mMol) (3-Acetoxy-2-methoxycarbonyl)benzyl-triphenyl-phosphoniumbromid (Eicher et al., Synthesis 1988, S. 525) und rührt 30 Min. bei +20°C. Danach fügt man 10,6 g (100 mMol) Benzaldehyd (käufliches Produkt frisch destilliert) zu und erhitzt das Reaktionsgemisch 4 Std. unter Rückfluß. Danach kühlt man auf Raumtemperatur ab, neutralsiert durch Zugabe von Eisessig und entfernt das Solvens im Vakuum. Man nimmt den Rückstand in 300 ml Chloroform auf, wäscht zweimal mit je 100 ml Wasser, trocknet die organische Phase über MgSO4, filtriert sie über 200 g Kieselgel (Nachelution mit wenig CHCl3) und entfernt das Solvens im Vakuum. Man erhält ein farbloses Öl, das in ca. 150

ml Petrolether (40-60°C) aufgenommen und bei -30°C (15 h) zur Kristallisation gebracht wird. Man erhält 23,6 g (93%) farblose Nadeln, E/Z-Gemisch, Smp. 51-52°C. Aus dem E/Z-Gemisch kann durch Erhitzen in Toluol (30 Std. unter Rückfluß) in Gegenwart von Iod (einige mg) das reine E-konfigurierte Produkt quantitativ erhalten werden (Smp.: 56-57°C).

## Beispiel 2

## Verfahren zur Herstellung von 6-(2-Phenylethyl)salicylsäuremethylester (EC-1)

22,0 g (86,3 mMol) des Produkts aus Beispiel 1 werden in 300 ml Essigester gelöst. Man fügt 2,0 g Palladium auf Aktivkohle (5%) als Katalysator zu und hydriert in einer konventionellen Hydrierapparatur (Fa. Parr) bei 5 bar Wasserstoff-Überdruck. Nach ca. 4 Std. ist die Wasserstoff-Aufnahme beendet. Man filtriert vom Katalysator ab, entfernt das Solvens im Vakuum, nimmt den Rückstand in Chloroform auf und filtriert die CHCl<sub>3</sub>-Lösung über 300 g Kieselgel (Nachelution mit wenig CHCl<sub>3</sub>). Das Filtrat wird im Vakuum vom Solvens befreit und der Rückstand aus Petrolether (40-60°C) umkristallisiert. Man erhält 19,9 g (90%) des Produkts, farblose Prismen, Smp. 55-56°C.

#### Beispiel 3

Verfahren zur Herstellung von E-1-(5-Bromthieny1)-2-[(2-ethoxycarbony1-3-methoxy)pheny1]ethen (EC-252)

Zu einer Lösung von Natriummethanolat in Methanol (bereitet durch Auflösen von 0,30 g (13,0 mMol) Natrium in 50 ml wasserfreiem Methanol) gibt man 5,63 g (10,0 mMol) (2-Ethoxycarbonyl-3-methoxy)benzyl-triphenyl-phosphoniumbromid (Eicher et al., Synthesis 1988, S. 525) und rührt 30 Min. bei +20°C. Danach fügt man 1,91g (10,0 mMol) 5-Bromthiophen-2-carbaldehyd (Fa. Acros Organics, Geel, Belgien) zu und rührt das Reaktionsgemisch 24 Std. bei +20°C. Das auskristallisierte Produkt wird abgesaugt und in 50 ml Chloroform gelöst. Die Lösung wird über 50 g Kieselgel filtriert (Nachelution mit wenig CHCl<sub>3</sub>). Das Solvens wird im Vakuum abdestilliert und der Rückstand [2,90 g (79%) E/Z-Gemisch] zweimal aus Ethanol umkristallsiert. Man erhält 1,84 g (50%) des Produkts, gelbliche Nadeln, Smp. 93-94°C.

### Beispiel 4

## Bestimmung der chemopräventiven Aktivität ausgewählter Lunularsäurederivate

Hepalc1c7-Zellen (ATCC American Type Culture Collection, Rockville, Maryland, USA) sät man in einer 96-Lochplatte in einer Dichte von 2 x  $10^4$  Zellen/ml (200  $\mu$ l pro Loch) in  $\alpha$ -MEM enthaltend 100 Einheiten/ml Penicillin G-Na, 100 Einheiten/ml Streptomycinsulfat und 250 ng/ml Amphotericin B (Gibco BRL, Grand Island, NY) ergänzt mit 10% fötalem Kälberserum aus und kultiviert bei 37°C in einer 5%igen CO2 -Atmosphäre. Nach einer Präinkubationszeit von 24 Stunden wurde das Medium erneuert, die Testverbindungen gelöst in 10% DMSO (10  $\mu$ l, Endkonzentration 0,5%) zugegeben und die Platten für weitere 48 Stunden inkubiert. Die QR-Aktivität wurde durch Messen der NADPH-abhängigen Menadiol-vermittelten Reduktion von MTT (3-(4,5-dimethylthiazo-2-yl)-2,5-diphenyltetrazoliumbromid) blauem Formazan gemessen (Prochaska et al., Anal. Biochem. 1988, 169(2): 328-336). Die Proteine wurden durch Kristallviolett-Färbung eines identischen Satzes von Platten bestimmt. Die Induktion der QR-Aktivität wurde aus dem Verhältnis der spezifischen Enzymaktiviäten der mit den Verbindungen behandelten Zellen zu einer Lösungsmittelkontrolle berechnet. Die CD-Werte (benötigte Konzentration in  $\mu$ M, um die spezifische Enzymaktivität zu verdoppeln) wurden erzeugt. Die CD-Werte wurden mit den IC50-Werten (halbmaximale inhibitorische Konzentration der Zell-Lebensfähigkeit in  $\mu M$ ) ins Verhältnis gesetzt, um den chemopräventiven Index CI zu erhalten. Zusätzliche Tests wurden in einer von Hepa 1c1c7-Zellen abgeleiteten Mutanten-Zelllinie (BPrc1) unternommen, welche unfähig ist, den Ah Rezeptor-Ligandenkomplex in den Kern zu translocieren.

Für chemopräventiv wirkende Verbindungen ist eine Induktion von OR bei kleinen Konzentrationen wünschenswert.

Tabelle 1: Induktion von NAD(P)H : Chinonoxidoreduktase (QR) durch ausgewählte Bibenzyle (alle Daten in  $\mu$ M)

BPrc1

	neparere,			
	CD/CQ	IC50	CI	CD
A	51,4/n.d	> 93,5	> 1,8	n.I
В	20,4/n.d.	> 50	2,5	n.I
EC-1	0,22/6,8	31,3	171	n.I
EC-252	0,06/0,24	7,8	129	n.I
EC-9	0,03/0,16	7,2	223	n.I
CD/CO =	Konzentration,	um die	spezifische	Aktiviät von

Hepa1c1c7

CD/CQ = Konzentration, um die spezifische Aktiviät von QR zu verdoppeln/zu vervierfachen

IC50 = halbmaximale inhibitorische Konzentration

CI = Chemopräventiver Index ; Verhältnis von IC50 und CD

n.d. = nicht bestimmt

n.I. keine Induktion

A = Lunularin (Kontrolle)

B = Lunularsäure (Kontrolle)

Nachfolgend wurde die Dosis-abhängige Induktion von Cypla-Aktivität in kultivierten Hepalclc7 bestimmt. Die Hepalclc7-Zellen wurden analog wie oben beschrieben für 24 Stunden mit 0,5 µM ß-Naphthoflavon, einem klassischen bifunktionellen Induktor von Arzneimittel-metabolisierenden Enzymen, behandelt. Zum Vergleich des induzierenden Potentials wurden die für die 10-fache Anhebung der Cypla-Aktivität erforderlichen Konzentrationen ermittelt. Da die Induktion von Cypla zu der Aktivierung von Procarcinogenen führen kann, wurde weiter das Potential, um Cypla-Aktivität zu inhibieren, getestet. Diese Untersuchungen wurden an Lysaten von ß-Naphthoflavon-induzierten H4IIE Rattenhepatoma-Zellen und CEC

als Substrat gemacht. H4IIE-Zellen (ATCC American Type Culture Collection, Rockville, Maryland, USA) werden dazu in 10 cm Zellkulturplatten mit einer Dichte von 1x106 Zellen in 10 ml MEME-Medium mit den gleichen Zusätzen, wie vorstehend für das  $\alpha$ -MEM-Medium angegeben, ausgesät und für 24 Stunden bei 37°C, 5% CO<sub>2</sub> Atmosphäre kultiviert. Danach wird das Medium erneuert und die Zellen für 38 Std. mit 10  $\mu$ M ß-Naphthoflavon zur Induktion von Cyp1A induziert. Anschließend werden die Zellen dreimal mit phosphatgepufferter Kochsalzlösung (PBS) gewaschen, durch Abschaben in 1 ml 200 mM Kaliumphosphatpuffer, pH 7,4 mit 10 mM MgCl, (Puffer 1) geerntet und sofort in flüssigem Stickstoff eingefroren. Zur Aktivitätsbestimmung wird das Zellhomogenat bei Raumtemperatur aufgetaut, zur Lyse durch eine Kanüle Nr. 20 gedrückt und mit Puffer 1 auf 10 ml verdünnt. 90  $\mu$ l dieser Lösung (ca. 5-25  $\mu$ g Protein) werden in 96-Lochplatten zu einer Mischung aus 10µl der Testsubstanz in DMSO und 100  $\mu$ l Reaktionsgemisch (2-fach konzentriert) enthaltend 2,6 mM NADP, 6,6 mM Glucose-6-Phospaht, 10  $\mu$ M 3-Cyano-7-Ethoxycumarin (CEC) und 0,5 Einheiten Glucose-6-phosphatdehydrogenase gegeben. Der Ansatz wird kurz gemischt. Die Kinetik der zeitabhängigen Dealkylierung von CEC wird 45 Min. lang bei Mikrotiterplattenfluorimeter mit einer Anregungswellenlänge von 409 nm und einer Emissionswellenlänge von 460 nm aufgenommen (vgl. Crespi et al., Anal. Biochem. (1997), 248 (1), S. 188-190).

Die Induktion der Cypla-Aktivität ist als negativ zu bewerten, da diese Aktivität zu einer Aktivierung von Karzinogenen führen kann. Für chemopräventiv wirkende Verbindungen ist deshalb eine geringe Induktion von Cypla wünschenswert (am besten gar keine Cypla-Induktion) sowie eine Hemmung von Cypla bei kleinen Konzentrationen.

Tabelle 2: Modulation von Cyp1A-Aktivität durch ausgewählte Bibenzyle (alle Daten in  $\mu M$ )

	CyplA-Induktion	CyplA-Inhibierung
	C <sub>10-fach</sub>	IC50
A		3,7.
B.	8,0	8,3
EC-1	2,1	0,99
EC-252	0,225	0,11
EC-9	< 0,13	0,08

C<sub>10-fach</sub>: Konzentration resultierend in einer 10-fachen

Induktion der CyplA-Aktivität

IC50: Halbmaximale inhibitorische Konzentration

A: Lunularin (Kontrolle)

B: Lunularsäure (Kontrolle)

Desweiteren wurden alle Verbindungen der Tabelle 3 analog wie vorstehend beschrieben hinsichtlich der QR- und CyplA-Aktivität getestet. Die Auswertung ergab, daß einige der getesteten Verbindungen bessere Eigenschaften haben als andere. Verbindungen mit Werten, die diese als gute Chemopräventiva qualifizieren, sind in Tabelle 4 zusammengestellt.

Desweiteren wurden die Verbindungen der Tabelle 3 hinsichtlich der Hemmung der Lipopolysaccharid-induzierten Expression der iNOS in Maus-Makrophagen getestet (NO<sub>2</sub>). Die Inhibition der Lipopolysaccharid (LPS)-vermittelten iNOS-Induktion in Maus Raw 246.7-Makrophagen wurde mittels der Griess-Reaktion (Ding et al., J. Immunol. (1988), 141(7), S. 2407-2412) bestimmt. Dazu wurden Maus-Makrophagen in DMEM-Medium enthaltend 100 Einheiten/ml Penicillin G-Na, 100 Einheiten/ml Streptomycinsulfat und 250 ng/ml Amphotericin B ergänzt mit 10

% fötalem Kälberserum bei 37°C in einer 5% CO2 -Atmosphäre kultiviert. Die Zellen wurden mit einer Dichte von 1x 105 Zellen/Loch in DMEM in 96-Lochplatten kultiviert. Nach einer Präinkubationszeit von 24 Stunden wurde das Medium durch 170  $\mu$ l serumfreies DMEM ersetzt. Die Testverbindungen (10  $\mu$ l in 10% DMSO, 8 serielle 2-fach Verdünnungen, Endkonzentrationsbereich 0,8 bis 50  $\mu\text{M}$ ) wurden hinzugefügt. iNOS wurde durch Zusatz von 20 µl LPS-Lösung (500 ng/ml in serumfreiem DMEM) induziert. Nach 24 Stunden wurde die iNOS-Aktivität über die Quantitierung der Nitritlevel in 100 µl Zellkulturüberständen gemäß der Griess-Reaktion bestimmt und mit einer Nitrit-Standardkurve verglichen. Um die zytotoxischen Effekte der Testverbindungen zu bestimmen, wurde das restliche Zellkulturmedium entfernt und die Zellen wurden bei 4°C für 30 Minuten mit 50  $\mu$ l eiskalter 10%-iger wässriger Trichloressigsäure-Lösung fixiert, fünfmal mit Wasser gewaschen und kurz getrocknet. Die Zellzahlen wurden durch Sulforhodamin B-Färbung bestimmt (Skehan et al., J. Natl. Cancer Inst. (1990), 82(13), S. 1107-1112). Im allgemeinen wurden die Verbindungen in nicht-toxischen Konzentrationen getestet (Zellanfärbung > 50% der LPS-behandelten Kontrollzellen).

Für chemopräventiv wirkende Verbindungen ist eine Hemmung der Induktion der iNOS bei kleinen Konzentrationen wünschenswert. Die Ergebnisse der Tests sind in Tabelle 4 zusammengefaßt.

Desweiteren wurden die Verbindungen der Tabelle 3 auf ihre antioxidativen Eigenschaften hin getestet. Dafür wurde das vermeintliche Potential der erfindungsgemäßen Verbindungen zum Abfangen von Diphenyl-picryl-hydrazyl-Radikalen (DPPH) ausgewählt. Dies erfolgte durch photometrisches Verfolgen der Reaktion mit 1,1-Diphenyl-2-picrylhydrazyl (DPPH) freien Radikalen in einem Mikroplatten-Format bei 515 nm (van Amsterdam et al., Free Radical Biol. Med. (1992), 12, S. 183-187). Dazu wurden die in DMSO gelösten Testverbindungen mit einer Lösung von 100  $\mu$ M DPPH in Ethanol für 30 Minuten bei 37°C behandelt. Das Radikalfänger-Potential wurde mit einer Lösungsmittel-Kontrolle (0% Radikalfängereigenschaften) und

WO 01/74753 PCT/DE01/01264

Ascorbinsäure (250  $\mu$ M Endkonzentration, 100% Radikalfängereigenschaften) verglichen. Die halbmaximale Radikalfängerkonzentration SC<sub>50</sub> wurde generiert, die in einem Endkonzentrationsbereich von 2-250  $\mu$ M gewonnen wurden. Hier ist eine Hemmung von DPPH bei kleinen Konzentrationen der Testverbindungen erwünscht. Die Ergebnisse der Tests sind in Tabelle 4 gezeigt.

Ein weiterer Parameter, um die antioxidativen Eigenschaften der erfindungsgemäßen Verbindungen zu ermitteln, ist die Ermittlung der Hemmung des Phorbolester-vermittelten Superoxidbursts in differenzierten HL-60 Zellen. Die Inhibierung der Tetradecanoylphorbolacetat (TPA)-induzierten Superoxid-Radikalbildung in menschlichen HL-60 promyelocytischen Leukämiezellen, die zu Granulocyten differenziert waren, wurde durch photometrische Bestimmung der Cytochrom c-Reduktion bestimmt (Takeuchi et al., Cancer Res. (1994), 54(22), S. 5837-5840, Pick und Mizel, J. Immunol. Meth. (1981), 46(2), S. 211-226). Dazu wurden HL-60 Zellen bei einer Dichte von 2 x 10<sup>5</sup> Zellen/ml mit 1,3% DMSO in RPMI 1640 Medium enthaltend 100 Einheiten/ml Penicillin G-Na und 100 Einheiten/ml Streptomycinsulfat ergänzt mit 10% fötalem Kälberserum bei 37°C in einer 5%  ${\rm CO_2}$  Atmosphäre für vier Tage behandelt, um die terminale Differenzierung zu Granulocyten zu induzieren. Die Zellen wurden durch Zentrifugation geerntet, zweimal mit "Hanks balanced salt solution" enthaltend 30 mM HEPES, pH 7,8 gewaschen und auf eine Dichte von 2 x  $10^6$  / ml eingestellt. 2 x  $10^5$  Zellen/Loch (100  $\mu$ l) werden mit den Testverbindungen (25  $\mu$ l, in 10% DMSO) für 5 Minuten vor der Zugabe von 75  $\mu$ l Cytochrom c-Lösung in HHBSS (5 mg/ml, 1,25 mg/ml Endkonzentration) präinkubiert. 25 μl Superoxid-Dismutase (600 U/ml in HHBS, 12 U/Loch Endkonzentration) wurden als Positivkontrolle verwendet, alle anderen Löcher erhielten 25 µl HHBSS. Die Superoxidanion-Radikal-Bildung wurde durch Zugabe von 25  $\mu$ l TPA (0,55 mg/ml in HHBSS, 55 ng/ml Endkonzentration) gestartet. Die Platten wurden leicht geschüttelt. Nach einer Inkubationszeit von 30 Minuten bei 37°C wurde die Reaktion durch Kaltstellen der Platten auf Eis für 15 Minuten gestoppt. Danach wurden die Platten zentrifugiert und die Cytochrom c Reduktion im Überstand wurde bei 550 nm unter Verwendung eines Mikroplattenlesegerätes (Spectramax 340, Molecular Devices) bestimmt. Das Zellpellet wurde zweimal mit PBS gewaschen und die Zellwachstumsfähigkeit wurde fluorometrisch durch enzymatische Hydrolyse des fluorogenen Esterase-Substrats Calcein AM (250 nM in PBS, 100  $\mu$ l/Loch) bei 37°C in einem Cytofluor 4000 Mikroplattenfluoreszenzlesegeräts (PE Applied Biosystems, Anregung 485 nm, Emission 620 nm) bestimmt. Unter Verwendung dieser Methode konnten unspezifische Effekte von reduzierenden Testverbindungen vermieden werden. Die Reaktion war linear für mindestens 30 Minuten. IC,0 - Werte (halbmaximale inhibitorische Konzentration von TPA-induzierter Superoxid-Entstehung) wurden generiert. Hier ist eine Inhibierung der Entstehung von Superoxid-Radikalen bei kleinen Konzentrationen der Testverbindungen erwünscht. Die Ergebnisse der Tests sind in Tabelle 4 gezeigt.

Desweiteren wurden die Verbindungen der Tabelle 3 auf die TPAinduzierte ODC (Ornithin-Decarboxylase)-Aktivität in kultivierten Maus 308-Zellen untersucht. Die Kultivierung der Maus 308-Zellen, die Behandlung der Zellen mit den in seriellen Verdünnungen in DMSO (0,5% DMSO-Endkonzentration) zugefügten Testverbindungen und die Bestimmung der ODC-Aktivität wurde durchgeführt wie in Gerhäuser et al., Nat. Med. (1995), 1(3), S. 260-266 beschrieben. Der Proteingehalt der Zellysate unter Verwendung von Rinderserumalbumin as Standard wurde gemäß Bradford (Analyt: Biochem. (1976), 72(1-2), S. 248-254) gemessen und verwendet, um die ODC-spezifische Aktivität (pmol 14CO2/mg Protein/Std.) zu berechnen. IC50 -Werte (halbmaximale inhibitorische Konzentration von TPAinduzierter ODC-Aktivität in  $\mu$ g/ml) wurden berechnet. Hier ist eine Inhibierung der Induktion von ODC bei kleinen Konzentrationen der Testverbindungen erwünscht. Die Ergebnisse der Tests sind in Tabelle 4 gezeigt.

Die Verbindungen der Tabelle 3 wurden auch auf eine

inhibitorische Wirkung auf die Cyclooxygenase (COX)-Aktivität getestet (Jang et al., Science (1997), 275, S. 218-220; Van der Ouderaa et al., Meth. Enzymol. (1982), 86, S. 60-68). Die COX-Aktivität wurde bei 37°C unter Aufzeichnen des Sauerstoff-Verbrauchs während der Umwandlung von Arachidonsäure in Prostaglandine in einer 1,0 ml Inkubationszelle einer Sauerstoff-Elektroden-Einheit (Hansatech DW, basierend auf einer O2 - Elektrode vom Clark-Typ) gemessen. Das Reaktionsgemisch enthaltend Natrium/Kaliumphosphatpuffer, pH 7,4, 1 mM Hydrochinon, 0,01 mM Hemin und ungefähr 0,2 U COX-1 in 100  $\mu$ l Mikrosomen-Fraktion erhalten aus Hammelsamenblasen als Ausgangsquelle für COX-1 (spezifische Aktivität 0,2 - 1 U/mg Protein) wurde mit 10  $\mu$ l DMSO (Negativkontrolle) oder Testsubstanzlösung (10 mM in DMSO) für 90 Sek. inkubiert. Die Reaktion wurde durch Zugabe von 2  $\mu$ l 50 mM Arachidonsäure in Ethanol (100  $\mu$ M Endkonzentration) gestartet und der Sauerstoffverbrauch wurde für 20 Sek. aufgezeichnet. Für die Berechnung wurde die Rate des O<sub>2</sub> - Verbrauchs mit der DMSO-Kontrolle (100 % Aktivität) verglichen. Die Ergebnisse der Tests sind in Tabelle 4 gezeigt.

## Beispiel 5:

Nachweis der chemopräventiven Aktivität erfindungsgemäßer Verbindungen im Maus-Brustdrüsenmodell (MMOC)

Mit diesem Modell können Testverbindungen daraufhin getestet werden, ob sie die Entstehung Carcinogen-induzierter präneoplastischer Läsionen in Maus-Brustdrüsen-Organkultur hemmen. Dies ist ein wichtiger Hinweis auf eine chemopräventive Wirkung im Tiermodell.

Ein Nachteil von in-vitro Untersuchungen ist, daß die glatte Übertragbarkeit auf die in-vivo Situation oft nicht gegeben ist. Es wurde jedoch jetzt ein Organkulturmodell entwickelt,

das als Klammer zwischen Kurzzeit-in vitro-Versuchen und Langzeit-in vivo-Carcinogenesemodellen dienen kann. Dies ist das Maus-Brustdrüsenmodell (mouse mammary glands, MMOC; Mehta et al., Carcinogenesis 1995, 16(2), S. 399-404). Dieses System kombiniert die Vorteile eines in-vitro-Modells (Einfachheit, Handhabbarkeit, Dauer) mit den komplexen zellulären, metabolischen und Entwicklungsbedingungen in einem Organismus.

3 bis 4 Wochen alte jungfräuliche weibliche BALB/c Mäuse wurden durch tägliche subkutane Injektionen mit 1  $\mu$ g Östradiol 17ß und 1 mg Progesteron für 9 Tage vorbereitet. Am Tag 10 werden die Tiere durch zervikale Dislokation getötet und das thorikale Brustdrüsenpaar entnommen, das auf ein Seidengewebe gelegt wird. Diese Gewebepräparationen wurden 10 Tage in serumfreiem Waymouth MB752/I-Medium (5 Drüsen/5 ml Medium/Platte) inkubiert. Das Medium ist ergänzt mit 2 mM Glutamin, Antibiotika (Penicillin und Streptomycin, jeweils 100 Einheiten/ml Lösung) und wachstumsfördernden Hormonen, 5  $\mu$ g Insulin, 5  $\mu$ g Prolaktin, 1  $\mu$ g Aldosteron und 1  $\mu$ g Hydrocortison pro ml Medium. Das Carcinogen DMBA (2 μg/ml) wird dem Medium für 24 Stunden zwischen den Tagen 3 und 4 zugesetzt. Dieses Zeitinterval stellt den Zeitraum der DNA-Synthese dar. Kontrollplatten wurden mit DMSO (DMBA-Lösungsmittel) behandelt. Nach 10 Tagen Inkubation wurden die Drüsen für weitere 14 in einem Medium gehalten, das nur Insulin (5  $\mu$ g/ml) enthielt. Während der gesamten Kulturdauer wurden die Drüsen bei 37°C in einer 5% CO<sub>2</sub> Atmosphäre gehalten.

Die erfindungsgemäße Verbindungen EC-252 (Testagenz) wurde in verschiedenen Konzentration zu dem Medium für die Tage 0-10 gegeben (10-15 Drüsen pro Konzentration). Carcinogenbehandelte Drüsen ohne Testagenz dienten als Positivkontrolle. Am Ende des Experiments nach 24 Tagen wurden die Drüsen in 10% Formalin fixiert, mit Alauncarmin gefärbt und morphokologisch das Vorhandensein von Drüsenläsionen untersucht. Das Auftreten (Inzidenz) von gebildeten Läsionen (Prozentsatz der Drüsen mit Läsionen bezüglich der Gesamtanzahl der Drüsen pro Gruppe) in der mit EC-252 behandelten Gruppe wird mit den Läsionen in der

nur mit DMBA-behandelten Gruppe (unbehandelte Gruppe = DMBA-Kontrolle) verglichen und daraus der Prozentsatz der Inhibierung berechnet. Das Ergebnis ist in Fig. 2 gezeigt.

Desweiteren wurden ausgewählte Verbindungen der Tabelle 3 analog wie vorstehend beschrieben im Maus-Brustdrüsenmodell getestet. Die Auswertung ergab, daß einige der getesteten Verbindungen bessere Eigenschaften haben als andere. Verbindungen mit Werten, die diese als gute Chemopräventiva qualifizieren, sind in Tabelle 4 zusammengestellt.

Weitere Ergebnisse der getesteten Verbindungen sind Tabelle 5 zu entnehmen.

## Beispiel 6:

Nachweis der östrogenen bzw. antiöstrogenen Effekte der erfindungsgemäßen Verbindungen in der Ishikawa humanen Endometriumkrebs-Zelllinie

Die Messung der Förderung von alkalischer Phosphatase (AP)-Aktivität in der Ishikawa humanen Endometrium-Adenocarcinoma-Zellinie (Department of Biochemistry, University of Montreal) erlaubt die Abschätzung der instrinsischen östrogenen Aktivität der Testverbindungen gemäß Tabelle 3. Anti-östrogene Effekte wurden durch Co-Behandlung mit ß-Östradiol und Inhibitoren bestimmt. Die Zellkulturbedingungen waren gemäß Littlefield et al., Endocrinology (1990), 127(6), S. 2757-2762.

Die Ishikawa-Zellen wurden routinemäßig in  $\alpha$ -MEM Medium enthaltend 100 Einheiten/ml Penicillin G-Na, 100 Einheiten/ml Streptomycinsulfat und 250 ng/ml Amphotericin B ergänzt mit 10% Aktivkohle-gereinigtem fötalem Kälberserum bei 37°C in einer 5%  $\rm CO_2$  - Atmosphäre gehalten. Einen Tag vor Start des

Experiments wurde das Medium in ein Östrogen- und Phenolrotfreies D-MEM/F-12-Gemisch (1:1) enthaltend L-Glutamat und Pyridoxin-HCl (Fa. Gibco BRL) ergänzt mit 100 Einheiten/ml Penicillin G-Na, 100 Einheiten/ml Streptomycinsulfat und 250 ng/ml Amphotericin B und 5% Aktivkohle-gereinigtem fötalem Kälberserum gewechselt. Für die Bestimmung der östrogenen/anti-östrogenen Aktivität wurden die Zellen mit 0,25% Phenolrot-freiem Trypsin/EDTA trypsiniert und durch eine Injektionsnadel Nr. 18 gepreßt, um eine Einzelzellsuspension zu erhalten. Diese wurde in einer 96-Loch Mikroplatte in einer Dichte von 2 x  $10^4/\text{Loch}$  in 200  $\mu\text{l}$  EFM plattiert. Nach einer Vorinkubationsphase von 24 Stunden wurde das Medium durch 170  $\mu$ l frisches EFM ersetzt. Die Testverbindungen gemäß Tabelle 3 (10  $\mu$ l in 10% DMSO, Endkonzentrationsbereich 0,8-50  $\mu$ M), 10  $\mu$ l 10% DMSO (als Negativkontrolle, Endkonzentration 0,5%) oder 10  $\mu$ l Tamoxifen (in 10% DMSO, Endkonzentration 0,5  $\mu$ M, als positives Antiöstrogen) und entweder 20  $\mu$ l EFM (für östrogene Aktivität) oder 20  $\mu$ 1 50 nM ß-Östradiol in EFM (für antiöstrogene Aktivität) wurden auf ein Endvolumen von 200  $\mu$ l zu den Platten hinzugefügt. Die Platten wurden bei 37°C in einer feuchten 5% CO,-Atmosphäre für 72 Stunden inkubiert. Um die Wirkungen der Testverbindungen auf die Zellproliferation zu bestimmen, wurde die Zellwachstumsfähigkeit durch Calcein AM Hydrolyse fluorometrisch bestimmt. Dazu wurden die Platten dreimal mit PBS (vorgewärmt auf 37°C) gewaschen und 100  $\mu$ l 250 nM Calcein AM in vorgewärmtem PBS wurde zu jedem Loch hinzugefügt. Die Fluoreszenz wurde für 10 Minuten bei 37°C in einem Cytofluor 4000 Mikroplatten-Fluoreszenzlesegerät (PE Applied Biosystems, Anregung 485 nm, Emission 620 gemessen. Die Calceinlösung wurde sofort entfernt und 50  $\mu$ l/Loch 0,5% Triton X in PBS wurde hinzugefügt. Die Platten wurden über Nacht bei -80°C aufbewahrt. Um die AP-Aktivität zu bestimmen, wurden die Platten bei 37°C innerhalb von 2 Minuten aufgetaut und 100  $\mu$ l/Loch 15  $\mu$ M 4-Methyl-Umbelliferylphosphat (MUP) in 1 M Diethanolaminpuffer, pH 9,8 enthaltend 0,24 mM MgCl<sub>2</sub> wurden hinzugefügt. Die Platten wurden 5 Minuten auf einem Mikroplattenschüttler geschüttelt. Die Dephosphorylierung von MUP zu dem fluorescenten 4-Methyl-7hydroxy-coumarin (4-Methylumbelliferon) wurden für 45 Minuten bei 37°C (Anregung 360 nm, Emission 460 nm) beobachtet. Die AP-Aktivität und das Zellwachstum wurden aus den Raten der Produktbildung (in Fluoreszenzeinheiten/min) bestimmt. Das Verhältnis beider Raten wurde als ein Maß der relativen spezifischen AP-Aktivität berechnet. Die relative Vergrößerung der AP-Aktivität, die indikativ für eine östrogene Aktivität ist, wurde durch Vergleich mit einer DMSO-Lösungsmittelkontrolle berechnet. Für die Kalkulation der anti-östrogenen Wirkung wurden die Ergebnisse als Prozentsätze im Vergleich zu einer mit DMSO und β-Östradiol behandelten Kontrollprobe ausgedrückt. Tamoxifen wurden als Positivkontrollsubstanz verwendet und produzierte eine Inhibition von > 50% bei einer Testkonzentration von 0,5 μM.

Testverbindungen mit Werten, die diese als gute Chemopräventiva qualifizieren, sind in Tabelle 4 zusammengestellt.

Tabelle 3

Name	Struktur	Molekulargewicht
		0.55 0.0
Ei 1	COOCH <sub>3</sub>	256.30
Ei 2	COOCH <sub>3</sub> OH C <sub>20</sub> H <sub>16</sub> O <sub>3</sub>	304.35
Ei 7	COOCH <sub>3</sub> C <sub>20</sub> H <sub>16</sub> O <sub>3</sub>	304.35
Ei 9	C00CH <sub>3</sub> C <sub>16</sub> H <sub>14</sub> O <sub>3</sub>	254.3
Ei 10	COOCH <sub>3</sub> C <sub>18</sub> H <sub>13</sub> O <sub>3</sub> Br	333.2

27a

Tabelle 3 (Forts.)

Ei 12	COOCH <sup>3</sup>	280
Ei 15	OH COOC₂H₅	302
Ei 21	COOCH <sub>3</sub> C <sub>17</sub> H <sub>24</sub> O <sub>3</sub>	276.4
Ei 26	7 auch analog 21 vorhand. COOCH <sub>1</sub> auch OCH <sub>1</sub> vorhand.	318

Ei 33	1.	286.3
	OCH <sub>3</sub> C <sub>17</sub> H <sub>18</sub> O <sub>4</sub>	
Ei 36B	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	272.3
Ei 37	COOCH <sub>3</sub> C <sub>15</sub> H <sub>14</sub> O <sub>3</sub> S	288.36
Ei 39	COOCH <sub>3</sub>	255
Ei 249	CI N S S S S S S S S S S S S S S S S S S	323.5
Ei 251	CI N CI CO <sub>2</sub> Et	358
Ei 252	CO <sub>2</sub> Et OCH <sub>3</sub>	366.9
Ei 253	CI N Et	394.5

51064		442
Ei 254	CO <sub>2</sub> EI	442
Ei 255	CO <sub>2</sub> Et H	272
Ei 256	CO <sub>2</sub> Et C(Ph) <sub>3</sub>	514
Ei 257	x 2 HCl	483
Ei 260	S S S S S S S S S S S S S S S S S S S	483
Ei 261	0 CH,	694
EI 262	x 2 HCl	483
Ei 263	OCH <sub>3</sub>	410

Ei 264	OCH,	699.6
	,°°° ()	
Ei 265	осн,	583
	. 2 HCI	•
Ei 266		510
Ei 267	осн,	793.8
	H,C' C C C C C C C C C C C C C C C C C C	
Ei 268	HO SOLL	542
Ei 273	ach,	483
Ei 274	90%, 00%, 00%, 00%, 00%,	693.8
Ei 275	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> NHCH <sub>3</sub>	300
Ei 276	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> NHCH <sub>3</sub>	298

Ei 277		298 -
	N I	
	CO2CH3 NHCH3	
	OCH <sub>3</sub>	
Ei 278	H <sub>3</sub> C Ph	361
	сн,	
	CO CH.	
	содсн3	
Ei 279 (Gemisch)	H₃C CH₃	299/313
	СН,	
	содсн3	
	осн,	1
Ei 280	H <sub>3</sub> C N	384
	N-Ph	
	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> CI	-
	OCH <sub>3</sub>	<u>_</u>
Ei 281	H <sub>2</sub> C HC	421
	N-Ph	
	осн,	
Ei 282	H <sub>2</sub> C	396.5
	CI COOCH2CH3	
Ei 283	ОСН3	382.5
E1 203	- N	552.5
	COOCHSCI	
	OCH <sub>3</sub>	
Ei 284	CH,	419
	CO1CH, CI N	
Ei 285	H <sub>3</sub> C Y=N HC	419
	N-Ph	
	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> CI	
Ei 286	N-N	337
	N Ph	
	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	
	OCH <sub>3</sub>	<u> </u>

	` -	
Ei 287	N-N N N Ph CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	335
Ei 288	N-N N N Ph CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	335
Ei 289	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> N N N N Ph	293
Ei 298	OCH <sub>3</sub>	302
Ei 299	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	304
Еі 300	CO2CH3	270
Ei 301	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	
Ei 302	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	272

Ęi 303	CI CH <sub>3</sub>	349.5
	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	
Ei 304	N-Ń	341
	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	
Еі 305	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	343
Ei 306	Ph N CI CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	369.5
Ei 307	Ph N N CH <sub>3</sub>	406
Ei 308	Ph	408
Ei 324	COOH	292
Ei 325	ОН	274

D: 224	1'	200
Ei 326	соосн,	308
Ei 327	COOCH <sub>3</sub>	310
Ei 328	C <sub>1</sub> H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> C <sub>5</sub> H <sub>5</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> C <sub>7</sub>	409.5
Еї 329	OCH <sub>3</sub> NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	457.5
Ei 330	OCH <sub>3</sub> N-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OCH <sub>3</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	459.5
Ei 331	COOCH <sub>3</sub>	353.2
Ei 332	COOH OCH3	339.2
Еі 333	COOCH <sub>3</sub>	308.8

	35	
Ei 334	Br Cooc <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	387.7
Ei 335	OH HIGGOO O	408.9
	COOC2H,	
Ei 336	HO COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	324.5
Ei 337	HO S CI	482
Ei 1001	HO COOR!	318.3
Ei 1002	COOCH <sub>3</sub>	302.3
Ei 1003	AcO S Br	453.3
Ei 1004	HO S Br	369.2
Ei 1005	H <sub>3</sub> CCOO <sub>2</sub> H <sub>4</sub> COOC <sub>1</sub> H <sub>4</sub> COCCH <sub>3</sub> - C <sub>13</sub> H <sub>17</sub> KO <sub>4</sub> S	500.30
Ei 1006	COOCH <sub>3</sub> C15H13IO3S	400.23

Ei 1007	HO	416.23
	OH C15H13IO4S	414.07
Ei 1008	OH C O-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	416.27
Ei 1009	OH C O-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> C <sub>16</sub> H <sub>17</sub> BrO <sub>3</sub> S	369.27
Ei 1010	C-CH <sub>3</sub> C <sub>18</sub> H <sub>19</sub> IO <sub>4</sub> S	458.31
Ei 1011	C-CH <sub>3</sub> C <sub>11</sub> H <sub>19</sub> BrO <sub>4</sub> S	411.31
Ei 1012	COOCH <sub>3</sub> C <sub>19</sub> H <sub>18</sub> O <sub>3</sub>	294.35
Ei 1013	COOCH <sub>3</sub> C <sub>19</sub> H <sub>22</sub> O <sub>3</sub>	298.38
Ei 1014	COOCH <sub>3</sub> C <sub>18</sub> H <sub>16</sub> O <sub>3</sub>	280.32
Ei 1015	COOCH <sub>3</sub> C <sub>14</sub> H <sub>20</sub> O <sub>3</sub>	284.35

	3/	
Ei 1016	H²C00C OH	328.32 _
	OH C <sub>18</sub> H <sub>16</sub> O <sub>6</sub>	
Ei 1017	COOH C17H18O3	270.32
Ei 1018	COOH C 18 H 20 O 3	284.35
Ei 1019	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OCH <sub>3</sub> C <sub>19</sub> H <sub>22</sub> O <sub>3</sub>	298.38
Ei 1020	COOCH <sub>3</sub> C <sub>17</sub> H <sub>18</sub> O <sub>3</sub>	270.32
Ei 1021	OH C <sub>17</sub> H <sub>16</sub> O <sub>4</sub>	284.31
Ei 1022	COOCH <sub>3</sub> C <sub>17</sub> H <sub>16</sub> O <sub>3</sub>	268.31
Ei 1023	COOCH <sub>3</sub> C <sub>17</sub> H <sub>18</sub> O <sub>4</sub>	286.32
Ei 1024	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> C-CH <sub>3</sub> C <sub>19</sub> H <sub>16</sub> O <sub>5</sub>	326.34

Ei 1025	ОН	270.28
	COOCH <sub>3</sub> OH C <sub>16</sub> H <sub>14</sub> O <sub>4</sub>	
Ei 1026	COOCH <sub>3</sub> OH C <sub>16</sub> H <sub>16</sub> O <sub>4</sub>	272.30
	OH C16H16O4	250.00
Ei 1027	COOH	258.27
	OH C <sub>15</sub> H <sub>14</sub> O <sub>4</sub>	
Ei 1028	COOCH <sub>3</sub> C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O <sub>5</sub>	314.33
	0,	
Ei 1029	COOCH <sub>3</sub> C <sub>15</sub> H <sub>15</sub> ClO <sub>3</sub> S	310.79
Ei 1030	OCH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> COOC COOCH <sub>3</sub> COOCH <sub>3</sub> C <sub>20</sub> H <sub>22</sub> O <sub>6</sub>	358.39
Ei 1031	E/Z Gemisch (ca.2:3)  S  Br  COOCH <sub>3</sub> C <sub>15</sub> H <sub>13</sub> BrO <sub>3</sub> S	353.23

		256.26
Ei 1032	OH OH	
	СООН	
	ÓН С <sub>15</sub> Н <sub>12</sub> О <sub>4</sub>	
Ei 1033	OH OH	326.34
	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	·
	C-CH <sub>3</sub> C <sub>19</sub> H <sub>18</sub> O <sub>5</sub>	
Ei 1034		354.4
	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> C <sub>20</sub> H <sub>18</sub> O <sub>6</sub>	
Ei 1035	O-C-CH <sub>3</sub> O-C-C-CH <sub>3</sub> O-C-C-C-CH <sub>3</sub> O-C-C-C-CH <sub>3</sub> O-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C	426.42
Ei 1036	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	312.32
	C <sub>18</sub> H <sub>16</sub> O <sub>5</sub>	
Ei 1037	OH C00C2H6 OH C17H16O5	300.31
Ei 1038	О — С — С Н <sub>3</sub> С — С — С Н <sub>3</sub> С — С — С Н <sub>3</sub> О — С — С Н <sub>3</sub> О — С — С Н <sub>3</sub>	384.38

Tabelle 4

Namen		QR		CYP 1A1	Сур.	Ind.		NO2	DPPH	Antiox.
Namen	COVCO (PA)	ICBO (JAIF)	G	IC50 (µM)	five hold and	ICSO tot	ICS0 Hem, (JM)	ICEC TO1 (JAM)	CRO (MA)	% Hern.
										<del>  </del>
EC-1 = Ei-1										
	0.22/6.8	MW: 31.25	171	<1.22	<0.04	41,000	~50	>50	>390.6	<b> </b>
EC-9 = Ei-9	<0.4/0.74	>50	>125	0,087	<0.04	>5	>50	>50	>250	
	×0.40.74			5,007						
Ei-15							İ			
	n.l.	42,90	n.d.	0.500	25.30	>50	1		ļ	
Ei-37										
	1.75/7.8	44.50	25	0,727	1,34	>5	34,3	>50	>250	
EC-252 = Ei-252										
	0.06/0.24	7.75 (st?)	129	0,082	<0.4	>5	>50	>50	>250	
Ei-260 (x2HCl)		5,55	n.d.	0,058	n.i.	>5	1,9	22,90	>250	
	6,30	5,55	11.0.	0,056			1,3	12,30	7230	
Ei-300					_					
	n.i.	>50	n.d.	0,934	9,10	>50	>50	>50	>250	
Ei-302		. 50	- 4		24.00	>50	>50	>50		
	n.l.	>50	n.d.	>5	34,90	>50	>50	>50	>250	
Ei-325	n.l.	>50	n.đ.	>5	36,70	>50	>50	>50	>250	
					· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·					
Ei-331	<0.4/<0.4	11,00	28	0,292	<0.4	>50	>50	>50	>250	

Tabelle 4 (Forts. quer)

		ODC		COX-1	1	MM	oc T	Įi	SHIKAW	
Namen	Antiox.	ICSO (par)	% Norn.	ICBD BAPP/-40		Conc.	% Inh.	+E IC\$4	4 CD	tos ICSO
							<del> </del>			
EC-1 =				,				1	j	}
Ei-1						l ·		1	ì	ļ
	4,8		2		<u> </u>					
						Ì				
EC-9 =							1 1			ļ
Ei-9 =						•	1	i	į	i
E1-3	>100		31	]		1 1	40	5,5	n.l.	>50
										1
Ei-15						ļ				
		l			1	1 1	0		1	
	>100		94	8	<u>-</u>	<del> '</del>				
		ļ	ļ .	ł		1				
Ei-37		]	ļ			1			İ	
	>100	1	32		Į	1				
	- 100								1	Ì
EC-252 =	=		1	1		1				
Ei-252			ł		1	1	1	1	1	Į.
		i	1				0.50	2,8	n.l.	>50
	>100	>10	18	<del> </del>		DR	0-60	2,0	11.1.	1 700
Ei-260				}	Į.	1		1	ł	
(x2HC1)		1		ŀ	1	1			Į.	1
(XZNCI)					İ	1		l	}	Ì
	15,4	3,4	10		<del> </del>	<del> </del>	+			1
		1				1		1		1
Ei-300		Į.	1	1	1	1		İ		
		1	1			i		1	Į.	
	>100	>10	5	<u> </u>	<u> </u>	_		<del>                                     </del>	<del> </del>	
			ŀ							}
500		1	ì		1	-	ļ	1		1
Ei-302			ł		]					
	>100_	>10	2	<del> </del>					+	<del>                                     </del>
				1		-		1		
E: 00E		<b>.</b>	1			[			. [	
Ei-325		1				l			1	
	>100	>10	87	34	4					-
						1	-		1	
Ei-331		1			1	1	1			1
E1-331		1	1					1		1.
	>100	>10	13							

Tabelle 4 (Forts. quer)

		08		CYP 1A1	Cyplr	nd.		NO2	DPPH	Antiox.	Antiox.
Namen	<b> </b>	QR ICM (JM)	CI CI	iC30 Jumi	Dre leld ind	IC 50 101.	1050 Hors. (p#F)	ICSD Tax (UM)	1060 (J-M)	% Hom.	ICEO [AN]
	CO/CO PA/3	K 50 (J/m) 1					1			ļ	
	1		1	ľ	- 1		l				
Ei-1001					1		ļ				
				1,100	11,80	>50	13,7	48,90	>250		>100
	14,10	19,00	1	1.100	11.02					1	1 1
		}					1			l .	1
						ı	l		Į		
Ei-1004		15,20	190	0,300	<0.4	>50	>50	>50	>250	<del> </del>	>100
	0.08/0.93	15,20	100					1	}	1	}
				ļ			1			l l	
Ei-1009							1				}
	1	0.42	10	0,050	<<0.04	1,530	>29.7	29,70	>250	0%	>100
	0.043/0.229	0.43						1		Į.	1
					1	l			1	1	1
Ei-1021	1	'		1	1	٠. ا	37.4	>50	202.00	1	26,80
E1-1021	6.20	25,70	4	0,003	0,48	>5	37.4	<del>                                     </del>			
				<b>!</b>		ŀ	į		į.	1	
	1		] .	1	i	į.	· ·	ł	1	1	-400
Ei-1022	<0.4	29,10	73	0,059	0,13	>5	>50	>50	>250	0%	>100
						1	Ì		1		1
			}		1		<b>,</b>			}	ļ
Ei-1024				1		>5	>50	>50	>250		22,60
	0.6/6.2	44,70	75	0,005	<<0.04	1		<del> </del>			
		ľ	}	Ì	1	<b>!</b>		1	1	-	
Ei-1026	1		1 .	1			1		1	1	į.
	1			1	Ì			>50	>250	71%	65,4
	45,00	47.80	1_1_	0,390	n.l.	>50	>50		1235	1	
						1		j	1	1	į.
E: 4027		1.	1	1	1	1			ļ	İ	1
Ei-1027		1			۱	>50	>50	>50	>250	6%	>100
	n.l.	>50	n.d.	>5	n.l.		_				
						1	i		1	į	
Ei-1034				į.		İ	1				70.4
L1-100-1	<0.4	>50	125	0,005	<<0.04	>5	>50	>50	>250	51%	30,4
							-			ì	
				1		1	1			1	l
Ei-1035		1		1	-	-	-		.	, ,,,,,,	>100
	n.l.	7,30	n.d.	0,023	n.l	>5	24.5	34.1	>250	269	, 100
	- 10,0	1				1	Į		į	-	
					1	- [					
Ei-1037	}					>5	15.	5 >50	>250	0 0%	>100
	n.t.	8,20	n.d.	0,057	n.l.						

Tabelle 4 (Forts. quer)

					ммо	c	Γ	ISHIE	KAW	
Namen	ODC		COX-1		Conc.	% inh	+E IC#0	41	co b	× 560
	ICEO [June]	% Hom.	IC80 [JAF]+F-80					1	- 1	
Ei-1001	7,6	C1: 95	4	11	1	0				
Ei-1004	>10	C1: 64	39	3	11	50		-		_
Ei-1009	>10	35								
Ei-1021	4,7	C1: 98	7	0	1	17		1		
Ei-1022	1,6	26					-	-		
Ei-1024	6,4	68	18	1						
Ei-1026		39								
Ei-1027	<b>4,0</b> >10					·				
Ei-1034	>10						8	.6	n.l.	>50
Ei-1035	>10	7						5	n.l.	26,4
Ei-1037								8.7	ŋ.l.	38.8

## Zur Tabelle 4 (Alle Angaben in $\mu$ M bzw. %):

#### FREMDSTOFF-METABOLISMUS

Gewünscht:

Induktion von QR bei kleinen Konzentrationen, Hemmung von Cyp1A bei kleinen Konzentrationen, keine Induktion von Cyp1A.

QR steht für Induktion der NAD(P)H:Chinon Reduktase in Hepelele? Maus Hepatomzellen CD = Konzentration die eine Verdopplung der spezifischen Aktivität der QR bewirkt.  $IC_{50}$  = halbmaximale Hemmkonzentration der Zellviabilität CI = chemopräventiver Index ( $IC_{50}$ /CD) n.l. no Induction: Keine Induktion n.d. not determined: nicht bestimmt st.: Hinweis auf Cytostatische Wirkung?

Cyp1A = Hemmung der Cyp1A Enzymaktivität unter Verwendung von 3-Cyano-7-ethoxycoumarin. Als Enzymquelle wurden  $\beta$ -Naphthoflavon induzierte H4IIE Ratten Hepatomzellen verwendet.  $IC_{50}$  = halbmaximale Hemmkonzentration

Cyp1A Ind. = Induktion der Cyp1A Enzymaktivität in Hepe1c1c7 Maus Hepatomzellen Dieser Effekt ist negativ zu bewerten, kann zu einer Aktivierung von Karzinogenen führen! Wird aus mechanistischen Gründen mitbestimmt.

Fünffache Induktion = Konzentration die eine Verfünffachung der spezifischen Aktivität von Cyp1A bewirkt.

IC50 = halbmaximale Hemmkonzentration der Zellviabilität

#### ENTZÜNDUNGSHEMMENDE MECHANISMEN

Gewünscht:

Hemmung der Induktion der iNOS bei kleinen Konzentrationen, Hemmung von Cox-1 bei kleinen Konzentrationen

NO<sub>2</sub>: Hemmung der LPS-induzierten Expression der iNOS in Maus Makrophagen IC<sub>50</sub> Hem. = halbmaximale Hemmung der Nitrit (NO) Produktion IC<sub>50</sub> Tox. = Halbmaximale Hemmung des Zellwachstums CI s.o. n.d. not determined: nicht bestimmt

Cox-1: Hemmung der Cyclooxygenase 1 Aktivität % Hemm.: Prozentuale Hemmung bei einer Testkonzentration von 100μM IC<sub>50</sub> = halbmaximale Hemmkonzentration

### Anti-oxidative Mechanismen und Radikalfängereigenschaften

Gewünscht:

Hemmung bei kleinen Konzentrationen

DPPH: Reaktion mit Diphenylpikrylradikalen IC<sub>50</sub> = halbmaximale Hemmkonzentration

43

NXO: Abfangen von Superoxidradikal Anionen im Xanthin/Xanthinoxidase System.  $IC_{50}$  = halbmaximale Hemmkonzentration

Antiox: Hemmung des Phorbolester-vermittelten Superoxidbursts in differenzierten HL-60 Zellen Nachweis über Reduktion von Cytochrom c.

% Hemm.: Prozentuale Hemmung bei einer Testkonzentration von 100μM

IC<sub>50</sub> = halbmaximale Hemmkonzentration

#### ANTI-TUMOR PROMOVIERENDE UND ANTI-PROLIFERATIVE EIGENSCHAFTEN:

#### Gewünscht:

Hemmung der Induktion von ODC bei kleinen Konzentrationen, Hemmung der DNA Polymerase a bei kleinen Konzentrationen, anti-östrogene Eigenschaften bei kleinen Konzentrationen, keine östrogenen Eigenschaften, Hemmung der Entstehung von Läsionen im MMOC bei kleinen Konzentrationen

ODC: Hemmung der Phorbolester-vermittelten Induktion der Ornithin Decarboxylase in Maus Keratinozyten (Zellinie Nr. 308) IC<sub>50</sub> = halbmaximale Hemmkonzentration

α-Poly: Hemmung der humanen DNA Polymerase α

% Hemm.: Prozentuale Hemmung bei einer Testkonzentration von 500 bzw. 100μM  $IC_{50}$  = halbmaximale Hemmkonzentration

Ishikawa: östrogene (-E) bzw. antiöstrogene (+E) Effekte in der Ishikawa humanen Endometriumkrebs Zellinie

(+E) IC<sub>50</sub> = halbmaximale Hemmkonzentration für ant-iöstrogene Effekte

(-E) C<sub>5</sub> = Konzentration die eine Verfünffachung der spezifischen Aktivität der alkalischen Phosphatase bewirkt (Maß für östrogene Aktivität)

tox IC50: Halbmaximale Hemmung des Zellwachstums

n.I. no Induction: keine Induktion

Nur für eine Auswahl bestimmt (siehe Tabelle Auswahl)

MMOC: Maus mammary organ culture

Hemmung der Entstehung Carcinogen-induzierter prä-neoplastischer Läsionen in Maus Brustdrüsen Organkultur

Wichtiger Hinweis auf chemopräventive Wirkung im Tiermodell

Konz.: Testkonzentration in µM

% Inh.: Prozentuale Hemmung im Vergleich zur DMBA-Kontrolle

44
TABELLE 5

## Inhibierung von DMBA-induzierten präneoplastischen Läsionen in Maus-Brustdrüsen-Organkultur

Behandlungsgruppe	Konzentration (µM)	%-Inzidenz	Inhibierung (normalisiert auf die DMBA-Kontrolle
DMBA	Keine	81 (13/16)	n.d.
Ei-9	1	50/4/8	40
DMBA	Keine	72 (13/18)	n.d.
Ei-15	1	80 (8/10)	0
	10	55 (6/11)	25
DMBA	Keine	71 (12/17)	n.d.
Ei-252	10	20 (2/10)	72
2. 202	1	30 (3/10)	58
	0.1	44 (4/9)	38
•	0.01	55 6/11)	23
	0.001	100 (9/9)	0
DMBA	Keine	71 (12/17)	n.d.
,	1	58 (7/12)	17
	10	20 (2/10)	72
DMBA	Keine	66 (12/18)	n.d.
EI-1001	1	88 (8/9)	0
EI-1004	1	33 (3/9)	50

#### n.d. nicht bestimmt

Resveratrol diente als interne Positivkontrolle in allen Experimenten. Bei einer Konzentration von  $5\mu M$  inhibierte Resveratrol  $52,4\pm7,4$ % der DMBA-indzierten präneoplastischen Läsionen.

45

#### PATENTANSPRÜCHE

$$R_3$$
 $COOR_2$ 
 $OR_1$ 
 $OR_4$ 
 $OR_4$ 
 $OR_4$ 
 $OR_4$ 

worin X einen mono- oder polycyclischen
(Hetero)Arylrest bedeutet,
R1 und/oder R2 jeweils unabhängig voneinander einen
geraden oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 30 Kohlenstoffatomen, einen geraden oder verzweigten
Alkenylrest mit 2 bis 30 Kohlenstoffatomen, einen
mono- oder polyzyklischen Alkylrest mit 3 bis 30 Kohlenstoffatomen, einen mono- oder polyzyklischen
Alkenylrest mit 4 bis 30 Kohlenstoffatomen, oder
einen mono- oder polyzyklischen aromatischen Rest mit
6 bis 30 Kohlenstoffatomen bedeuten,

wobei die Reste X, R1, R2 gegebenenfalls durch einen oder mehrere Substituenten substituiert sein können, wobei diese Substituenten und/oder R3 ausgewählt sind

#### aus:

- Halogen: Fluor, Chlor, Brom, Iod,
- Amino, Alkylamino, Dimethylamino oder Ethylamino, Dialkylamino, wie Dimethylamino, Diethylamino, Methylethylamino, wobei jeder dieser Dialkylaminoreste gegebenenfalls in Oxidform vorliegt,
- Aminoalkyl, wie Aminomethyl oder Aminoethyl,
- Dialkylaminoalkyl, wie Dimethylaminomethyl oder ethyl,
- Dialkylaminoalkyloxy, wie Dimethylaminoethyloxy,
- Hydroxyl,
- freie, veresterte Carboxylgruppe, wie Alkoxycarbonyl, beispielsweise Methoxycarbonyl oder Ethoxycarbonyl, oder in ein Salz, beispielsweise durch ein Natrium- oder Kaliumatom überführt,
- Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, wie Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, tert.-Butyl, gegebenenfalls durch ein oder mehrere Halogenatom(e) substituiert, beispielsweise durch Fluor, wie Trifluormethyl,
- Oxo, Cyano, Nitro, Formyl,
- Acyl, wie Acetyl, Propionyl, Butyryl, Benzoyl,
- Acyloxy, wie Acetoxy oder ein Rest der Formel:  $-0-CO-\left(CH_2\right)_nCO_2H, \text{ worin } n=1 \text{ bis 5},$
- Alkoxy, wie Methoxy, Ethoxy, Propyloxy, Isopropyloxy, Butyloxy,
- Alkylthio, wie Methylthio, Ethylthio, Propylthio, Isopropylthio, Butylthio,
- Carbamoyl,
- Alkenyl, wie Vinyl, Propenyl,
- Alkinyl, wie Ethinyl, Propinyl und
- Aryl, wie Phenyl, Furyl, Thienyl.

2) Lunularsäurederivat nach Anspruch 1 gekennzeichnet durch Formel (V) oder (VI):

$$R_{1}$$
,  $R_{2} = H$ ,  $C_{2}H_{5}$ ,  $CH_{3}$   
 $R_{3}$  - $R_{5} = H$ ,  $OH$ ,  $OR$ ,  $Br$ ,  $Cl$ ,  $AcO$   
 $R_{3}$  - $R_{5}$  - $R_{4}$  - $R_{5}$  - $R$ 

3) Lunularsäurederivat nach Anspruch 1 oder 2 mit der Formel (VII), (VIII), (IX), (X) oder (XI):

- Arzneimittel gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einer Verbindung der allgemeinen Formel (I), (II), (III), (IV), (V), (VI), (VII), (VIII), (IX), (X) oder (XI).
- Arzneimittel nach einem der Ansprüche 1-4, umfassend zusätzlich Vitamine, Mineralstoffe, Antioxidantien, Spurenelemente, Entzündungshemmer, Hormonmodulatoren, Angiogenesehemmer, Modulatoren der Signalübertragung, Proliferationshemmer, Ornithindecarboxylasehemmer, Apoptose-Induktoren, Ballaststoffe und/oder Induktoren von Zellproliferationsprozessen.
- 6) Arzneimittel nach einem der Ansprüche 1-5 bereitgestellt in einer Dosis-Einheits-Form zur Verabreichung an einen Säuger.
- 7) Arzneimittel nach einem der Ansprüche 1-6 umfassend weiter einen pharmazeutisch verträglichen inerten Träger oder ein Verdünnungsmittel.
- 8) Verwendung eines Arzneimittels gemäß einem der Ansprüche 1-8 zur Prävention einer Krebserkrankung.
- 9) Verfahren zur Herstellung eines Arzneimittels nach einem der Ansprüche 1-7, dadurch gekennzeichnet, daß die Verbindung gemäß Formel (I), (II), (III) oder (IV) mit einem pharmazeutisch verträglichen Träger oder Verdünnungsmittel vermischt wird.

# Syntheseschema

Fig. 1

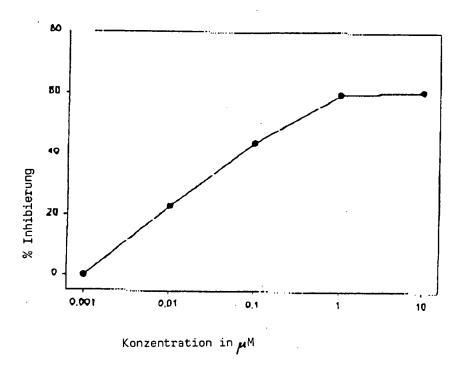


Fig. 2

Ir. iational Application No PCT/DE 01/01264

A CLASSI	FICATION OF SUBJECT	MATTER			
IPC 7	C07C69/94	C07C65/105	C07D333/28	A61K31/235	A61K31/44
	A61K31/381	A61P43/00	C07D213/30		C07D307/80
	CO7D213/55	C07D233/54	C07D213/20	C07D215/14	C07D215/10
	o International Patent Class	silication (IPC) or to both	national classification at	na IPC	
	SEARCHED ocumentation searched (cl	assification system follow	wed by classification sym	bols)	
IPC 7		A61K	nog by algeometric is oyn	2010,	
	•				
Documenta	tion searched other than m	inimum documentation t	to the extent that such do	cuments are included in	the fields searched
Clastronia	lata base consulted during	the international general	inamo et data base and	where practical egerch	terme used)
	•	the international search	I (liame oi data base and	, where practical, scarcit	icims used)
REIF21	EIN Data				
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO E	BE RELEVANT			
Category °	Citation of document, with	h indication, where app	propriate, of the relevant p	passages	Relevant to claim No.
				<u></u>	
χ		2 A (ROLAND			1-3
		1994 (1994–1			,
		ine $15 - \lim_{n \to \infty} 23 - \lim_{n \to \infty} 3$			•
	column 9, 1	ine 23 - line example 2	<del>c</del> 30		
	, ,				
			-/		
			•		
			,		
			•		
	•				
χ Fur	ther documents are listed in	the continuation of box	κ C. χ	Patent family member	rs are listed in annex.
Special at	atenories of cited decument	le:	<u></u>	J 	
•	ategories of cited document				fter the international filing date conflict with the application but
	ent defining the general sta dered to be of particular rel		Ж		inciple or theory underlying the
E' eartier 'E'	document but published on date	or after the internation	al 'X' d	ocument of particular rele	vance: the claimed invention et or cannot be considered to
'L' docum	ent which may throw doubts is cited to establish the pu		_	involve an inventive step	when the document is taken alone
citatio	on or other special reason (a	as specified)	, ,	cannot be considered to it	vance; the claimed invention nvolve an inventive step when the
	nent referring to an oral disc means	dosure, use, exhibition (		ments, such combination	th one or more other such docu- being obvious to a person skilled
'P' docum	ent published prior to the in than the priority date claime	iternational filing date b	UL	in the art. ocument member of the s	ame patent family
	actual completion of the in			Date of mailing of the inte	
				-	
]	l6 August 2001			30/08/2001	
Name and	mailing address of the ISA			Authorized officer	<del></del>
	European Patent Offic NL - 2280 HV Rijswi	ce, P.B. 5818 Patentlaai ik	n 2		
		40, Tx. 31 651 epo ni,		Kinzinger,	J

In. ational Application No PCT/DE 01/01264

				DE 01/01204	
C07D239/26	C07D213/74 C0 C07D213/64 C0 C07D317/60 C0	7D261/10 7D277/32	C07D249/08 C07D265/06 C07D277/42		, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,
B. FIELDS SEARCHED					
Minimum documentation searched (class				the fields appropried	
Electronic data base consulted during the consulted		e of data base and.	where practical, search	lerms used)	<del></del>
Category ° Citation of document, with	indication, where appropriat	e, of the relevant p	assages	Relevant to clair	m No.
the Reductives: Derivatives: Substitution 2,3-Dimethox JOURNAL OF T TRANSACTIONS 1995, pages CHEMICAL SOC ISSN: 1472-7 * Verbindung page 263, ri	THE CHEMICAL SOC 5 1., 5 261-266, XPOO2 CIETY. LETCHWORT 7781	Pyrogallol etrophilic CIETY, PERM 2174711 TH., GB	CIN .	1,2	
X Further documents are listed in t	he continuation of box C.	X	Patent family member	s are listed in annex.	
Special categories of cited documents  A* document defining the general state considered to be of particular refers  E* earlier document but published on a filling date  "L* document which may throw doubts which is cited to establish the publication or other special reason (as "O" document referring to an oral disclosing other means  P* document published prior to the integrate of the actual completion of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integrate of the integra	o of the art which is not vance or after the international on priority claim(s) or ication date of another a specified) osure, use, exhibition or ernational filling date but	'X' do	r priority date and not in- ted to understand the pr vention current of particular releannot be considered nov volve an inventive step v current of particular releannot be considered to in ocurrent is combined with		
Name and mailing address of the ISA	0, Tx. 31 651 epo nl,	A	uthorized officer  Kinzinger,	J	

In. ational Application No PCT/DE 01/01264

		PCT/DE 01/01264		
C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
X	NAOKI TAKEUCHI ET AL.: "Annelation Reactions of Enaminones with Ethyl Acetoacetate. Studies on the beta-Carbonyl Compounds Connected with the beta-Polyketides.XI."  CHEMICAL AND PHARMACEUTICAL BULLETIN., vol. 39, no. 7, July 1991 (1991-07), pages 1655-1658, XPO02174712  PHARMACEUTICAL SOCIETY OF JAPAN. TOKYO., JP  ISSN: 0009-2363  * Verbindung 19 * page 1657 page 1658, right-hand column, paragraph 3	1,2		
X	NAOKI TAKEUCHI ET AL.: "Biogenetic-type Synthesis of 3,4-Dihydro-8-hydroxy-3-phenylisocoumarin (Studies on the beta-Carbonyl Compounds connected with the beta-Polyketides. V) "CHEMICAL AND PHARMACEUTICAL BULLETIN., vol. 28, no. 10, October 1980 (1980-10), pages 3007-3012, XP002174713 PHARMACEUTICAL SOCIETY OF JAPAN. TOKYO., JP ISSN: 0009-2363  * Verbindungen 9,10,21 * page 3008 page 3012, paragraph 3	1,2		
X	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 125, no. 5, 29 July 1996 (1996-07-29) Columbus, Ohio, US; abstract no. 51414v, NAKAYAMA TAKATO ET AL.: "Inhibiting effects of lunularic acid analogs on the growth of liverwort, watercress, and timothy grass" page 403; column r; XP002174714 abstract & BIOSCI.,BIOTECHNOL.,BIOCHEM., vol. 60, no. 5, 1996, pages 862-865, * 2-methoxy-6-styryl-benzoesäure und äthylester,2-methoxy-6-phenäthyl-benzoesäu re äthylester	1		
A	EP 0 539 326 A (SANDOZ LTD) 28 April 1993 (1993-04-28) the whole document	4		

6

### INFORMATION CONTINUED FROM PCT/ISA/210

Continuation of box 1.2

Claims Nos.: 1-9 (partially)

Present patent claims 1 to 9 relate to a disproportionately large number of possible compounds. They relate to such a large number of possible choices, variables, possible permutations and/or restrictions that they lack clarity (and/or conciseness) according to the terms of Article 6 PCT to such an extent that a meaningful search seems impossible. Also, the clarity of claim 1 seems doubtful as it does not include the possibility of R1 and R2 = H (hydrogen) although this possibility is expressly mentioned in the description and in claims 2 and 3. The search yielded in the initial phase a very large number of novelty-destroying documents. These documents are so numerous that it is impossible to establish for what subject matter protection could be justifiably sought for the totality of the claims. Therefore, the search was directed to those parts of the claims that are considered clear (and/or concise), namely to the compounds of formulae VII, VIII and IX as they are indicated in the working examples. The other compounds encompassed by the claims are further not supported by corresponding examples in the description.

The applicant's attention is drawn to the fact that claims, or parts of claims relating to inventions in respect of which no international search report has been established need not be the subject of an international preliminary examination (Rule 66.1(e) PCT). EPO policy, when acting as an International Preliminary Examining Authority, is normally not to carry out a preliminary examination on matter which has not been searched. This is the case, irrespective of whether or not the claims are amended following receipt of the search report (Article 19 PCT) or during any Chapter II procedure whereby the applicant provides new claims.

Information on patent family members

In. ational Application No PCT/DE 01/01264

Patent document cited in search repo		Publication date		atent family member(s)	Publication date
US 5371062	Α	06-12-1994	DE	4211610 A	14-10-1993
			BR	9301464 A	13-10-1993
			CA	2093291 A	08-10-1993
			EP	0564920 A	13-10-1993
			JP	6049040 A	22-02-1994
EP 539326	 А	28-04-1993	AT	136536 T	15-04-1996
			AU	653441 B	29-09-1994
			AU	2704492 A	22-04-1993
			CA	2080555 A	17-04-1993
			CZ	282473 B	16-07-1997
			DE	69209771 D	15-05-1996
			DK	539326 T	20-05-1996
			ES	2087499 T	16-07-1996
			FI	924657 A	17-04-1993
			GR	3019856 T	31-08-1996
			HK	146696 A	09-08-1996
			HU	215151 B	28-12-1998
			HU	211233 B	28-11-1995
			IL	103417 A	10-01-1997
			JP	2543298 B	16-10-1996
			JP	5213828 A	24-08-1993
			MX	9205921 A	01-04-1993
			NO	178540 B	08-01-1996
			NZ	244730 A	26-10-1994
			RO	111074 B	28-06-1996
			RU	2118311 ·C	27-08-1998
			SG	50542 A	23-05-2000
			SK	312592 A	08-03-1995
		•	US	5488135 A	30-01-1996
			ZA	9208021 A	18-04-1994

In sationales Aktenzeicher PCT/DE 01/01264

A. KLASSI	FIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES		ACAKOA /AA
IPK 7	C07C69/94 C07C65/105 C07D333/		A61K31/44
	A61K31/381 A61P43/00 C07D213/		C07D307/80 C07D215/10
	CO7D213/55 CO7D233/54 CO7D213/		CU/U215/10
	ternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klas	STIKATION UND OUT IPK	
	RCHIERTE GEBIETE	10.1	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
IPK 7	ner Mindestprüfstoff (Klassifikalionssystem und Klassifikalionssymbol C07C C07D A61K	le )	
Recherchie	nte aber nicht zum Mindeslprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, so	weit diese unter die recherchiert	en Gebiete fallen
Während de	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N.	ame der Datenbank und evil. ve	erwendete Suchbegriffe)
BEILST	EIN Data		
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategone®	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	e der in Betracht kommenden Te	ile Betr. Anspruch Nr.
X	US 5 371 062 A (ROLAND ANDREEE) 6. Dezember 1994 (1994-12-06) Spalte 7, Zeile 15 - Zeile 20 Spalte 9, Zeile 23 - Zeile 36 Spalte 15; Beispiel 2		1-3
	-	-/	
			·
		,	
	<u> </u>		
	dere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu nehmen	X Siehe Anhang Patenti	amilie
	e Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :	"T" Spätere Veröffentlichung, di	e nach dem internationalen Anmeldedatum eröffentlicht worden ist und mit der
	entlichung, die den allgemeinen Stand der Technik deliniert, nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist	Anmeldung nicht kollidiert,	sondern nur zum Verständnis des der
	Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen	Theorie angegeben ist	en Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden
"L" Veröffe	eldedatum veröffentlicht worden ist entlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsansprüch zweifelhaft er-	kann allein aufgrund dieser	derer Bedeutung; die beanspruchte Erlindun Veröffentlichung nicht als neu oder auf
schei ander	nen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer ren im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden	erfinderischer Tätigkeit ber 'Y' Veröffentlichung von beson-	uhend betrachtet werden derer Bedeutung: die beanspruchte Erfindun
soli o	der dle aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie eführt)	kann nicht als auf erfinderis	scher Tätigkeit beruhend betrachtet tlichung mit einer oder mehreren anderen
"O" Veröffe eine t "P" Veröffe	entlichung, die sich auf eine mündliche Ottenbarung, Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht entlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach	Veröffentlichungen dieser i	Kategorie in Verbindung gebracht wird und Fachmann naheliegend ist
	beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist Abschlusses der Internationalen Recherche		tionalen Recherchenberichts
1	6. August 2001	30/08/2001	
Name und	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2	Bevollmächtigter Bedienst	eter
	NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl,	Kinzinger,	J

In. lationales Aktenzeichen PCT/DE 01/01264

4 W A COL	THE OWNER DEC. AND ELEMENCE CONTROL AND ES				
IPK 7	tizierung des anmeldungsgegenstandes CO7D217/24 CO7D213/74 CO7D231/	16 CO7D249/08	C07D239/54		
21 10 7	CO7D239/26 CO7D213/64 CO7D261/				
	CO7D311/92 CO7D317/60 CO7D277/	32 CO7D277/42	C07D333/24		
Nach der Inte	ernationalen Palentklassilikation (IPK) oder nach der nationalen Klas	sifikation und der IPK			
	RCHIERTE GEBIETE				
	ter Mindestprüfstoff (Klassilikationssystem und Klassifikationssymbo	le)			
, 10 5.110 10.110	,	•			
		<u> </u>	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
Recherchier	le aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, so	weil diese unter die recherchierl	en Gebiete fallen		
Während de	r internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N	ame der Datenhank und evil, ve	erwendete Suchbegriffe)		
TTEIII CIIG GC	T With a find the choice in the state of the		,		
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN				
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	e der in Betracht kommenden Te	eile Betr. Anspruch Nr.		
x	UGO AZZENA ET AL.: "Regioselecti	vity in	1,2		
^	the Reductive Cleavage of Pyrogal		1,2		
	Derivatives: Reductive Electrophi				
	Substitution of Acetals of				
	2,3-Dimethoxyphenol"				
	JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY,	PERKIN			
	TRANSACTIONS 1.,				
	1995, Seiten 261-266, XP00217471	1			
	CHEMICAL SOCIETY. LETCHWORTH., GB				
	ISSN: 1472-7781				
	* Verbindungen 27-29 *				
	Seite 263, rechte Spalte				
	Seite 266, linke Spalte, Absatz 2	2 – Absatz			
	3	•			
	<del></del>				
	-	-/			
į			·		
	ere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu ehmen	X Siehe Anhang Patentfa	amilie		
	e Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen	*T* Spätere Veröffentlichung. di	e nach dem internationalen Anmeldedatum		
'A' Veröffe	ntlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert.	oder dem Prioritätsdatum v	veröffentlicht worden ist und mit der sondern nur zum Verständnis des der		
aber n	licht als besonders bedeutsam anzusehen ist	Erfindung zugrundeliegend	len Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden		
	Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Idedatum veröffentlicht worden ist	Theorie angegeben ist "X" Veröffentlichung von besom	derer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung		
'L' Veröffer	ntlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- nen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer		Veröffentlichung nicht als neu oder auf		
andere	en im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden	"Y" Veröffentlichung von besoni	derer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung		
ausge	führl) führl)	kann nicht als auf erfinderis werden, wenn die Veröften	scher Fäligkeit beruhend betrachtet itlichung mit einer oder mehreren anderen		
*O* Veröffe	entlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht	Veröffentlichungen dieser i	Kalegorie in Verbindung gebracht wird und Fachmann naheliegend ist		
*P* Veröffe	ntlichung, die vor dem internationalen. Anmeldedatum, aber nach	*&* Veröffentlichung, die Mitglie			
	eanspruchten Prioritätsdalum veröffentlicht worden ist Abschlusses der internationalen Recherche	<u></u>	ationalen Recherchenberichts		
Datum ues	ADSANGSSS OF INTERNATIONAL PROPERTIES	/ positionation dos interna			
1	6 August 2001				
1	6. August 2001				
Name und	Postanschrift der internationalen Recherchenbehörde	Bevollmächtigter Bedienste	eter		
	Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk				
	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,	Kinzinger,	J		

in. ationales Aktenzeichen
PCT/DE 01/01264

		PCI/DE 01	.701204
C.(Fortsetz	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kalegorie	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommen	den Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	NAOKI TAKEUCHI ET AL.: "Annelation Reactions of Enaminones with Ethyl Acetoacetate.Studies on the beta-Carbonyl Compounds Connected with the beta-Polyketides.XI." CHEMICAL AND PHARMACEUTICAL BULLETIN., Bd. 39, Nr. 7, Juli 1991 (1991-07), Seiten 1655-1658, XP002174712 PHARMACEUTICAL SOCIETY OF JAPAN. TOKYO., JP ISSN: 0009-2363 * Verbindung 19 * Seite 1657 Seite 1658, rechte Spalte, Absatz 3		1,2
X	NAOKI TAKEUCHI ET AL.: "Biogenetic-type Synthesis of 3,4-Dihydro-8-hydroxy-3-phenylisocoumarin (Studies on the beta-Carbonyl Compounds connected with the beta-Polyketides. V) "CHEMICAL AND PHARMACEUTICAL BULLETIN., Bd. 28, Nr. 10, Oktober 1980 (1980-10), Seiten 3007-3012, XP002174713 PHARMACEUTICAL SOCIETY OF JAPAN. TOKYO., JP ISSN: 0009-2363 * Verbindungen 9,10,21 * Seite 3008 Seite 3012, Absatz 3		1,2
<b>X</b>	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 125, no. 5, 29. Juli 1996 (1996-07-29) Columbus, Ohio, US; abstract no. 51414v, NAKAYAMA TAKATO ET AL.: "Inhibiting effects of lunularic acid analogs on the growth of liverwort, watercress, and timothy grass" Seite 403; Spalte r; XP002174714 Zusammenfassung & BIOSCI., BIOTECHNOL., BIOCHEM., Bd. 60, Nr. 5, 1996, Seiten 862-865, * 2-methoxy-6-styryl-benzoesäure und āthylester, 2-methoxy-6-phenāthyl-benzoesäu re äthylester		
Α	EP 0 539 326 A (SANDOZ LTD) 28. April 1993 (1993-04-28) das ganze Dokument		4

#### **WEITERE ANGABEN**

PCT/ISA/ 210

Die geltenden Patentansprüche 1-9 beziehen sich auf eine

Fortsetzung von Feld I.2

Beschreibung unterstützt.

Ansprüche Nr.: 1-9 teilweise

unverhältnismäßig große Zahl möglicher Verbindungen. In der Tat umfassen sie so viele Wahlmöglichkeiten, Veränderliche, mögliche Permutationen und/oder Einschränkungen, daß sie im Sinne von Art. 6 PCT in einem solchen Maße unklar (und/oder zu weitläufig gefasst) erscheinen, als daß sie eine sinnvolle Recherche ermöglichten Ausserdem ist die Klarheit von Anspruch 1 zweifelhaft, da dieser die Möglichkeit von Rl und R2 = H (Wasserstoff) nicht einschliesst obwohl in der Beschreibung und den Ansprüchen 2 und 3 diese Möglichkeit aussdrücklich beschrieben ist. Die Recherche ergab in der Anfangsphase eine sehr grosse Zahl neuheitsschädlicher Dokumente.Diese Zahl ist so gross, dass sich unmöglich feststellen lässt, für was in der Gesamtheit der Patentansprüche eventuell nach zu Recht Schutz begehrt werden könnte. Daher wurde die Recherche auf die Teile der Patentansprüche gerichtet, die als klar (und/oder knapp gefaßt) gelten können, nämlich Verbindungen der Formel VII, VIII und IX wie diese in den Ausführungsbeispielen angegeben sind. Die anderen durch die Patentansprüche erfassten Verbindungen sind ausserdem nicht durch entsprechende Beispiele in der

Der Anmelder wird darauf hingewiesen, daß Patentansprüche, oder Teile von Patentansprüchen, auf Erfindungen, für die kein internationaler Recherchenbericht erstellt wurde, normalerweise nicht Gegenstand einer internationalen vorläufigen Prüfung sein können (Regel 66.1(e) PCT). In seiner Eigenschaft als mit der internationalen vorläufigen Prüfung beauftragte Behörde wird das EPA also in der Regel keine vorläufige Prüfung für Gegenstände durchführen, zu denen keine Recherche vorliegt. Dies gilt auch für den Fall, daß die Patentansprüche nach Erhalt des internationalen Recherchenberichtes geändert wurden (Art. 19 PCT), oder für den Fall, daß der Anmelder im Zuge des Verfahrens gemäß Kapitel II PCT neue Patentansprüche vorlegt.

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

In. .alionales Aktenzeichen
PCT/DE 01/01264

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
US 5371062	Α	06-12-1994	DE	4211610 A	14-10-1993
			BR	9301464 A	13-10-1993
			- CA	2093291 A	08-10-1993
			EΡ	0564920 A	13-10-1993
			JP	6049040 A	22-02-1994
EP 539326	Α	28-04-1993	AT	136536 T	15-04-1996
			AU	653441 B	29-09-1994
			AU	2704492 A	22-04-1993
			CA	2080555 A	17-04-1993
			CZ.	282473 B	16-07-1997
			DE	69209771 D	15-05-1996
			DK	539326 T	20-05-1996
			ES	2087499 T	16-07-1996
			FI	924 <b>6</b> 57 A	17-04-1993
			GR	3019856 T	31-08-1996
			HK	146 <b>69</b> 6 A	09-08-1996
			HU	215151 B	28-12-1998
		1	HU	211233 B	28-11-1995
•			IL	103417 A	10-01-1997
			JP	2543298 B	16-10-1996
			JP	5213828 A	24-08-1993
			MX	9205921 A	01-04-1993
			NO	178540 B	08-01-1996
			NZ	244730 A	26-10-1994
•			RO	111074 B	28-06-1996
			RU	2118311 C	27-08-1998
			SG	50542 A	23-05-2000
			SK	312592 A	08-03-1995
			US	5488135 A	30-01-1996
			ZA	9208021 A	18-04-1994